讃岐叢書集成續編

八

叢書集成續編　第八一册目錄

自然科學類

時令

一歲芳華一卷……明　程羽文撰　香豔
唐月令注續補遺一卷……清　成蓉鏡撰　鶴壽堂　一　五
唐月令續考一卷……清　成蓉鏡撰　鶴壽堂　一　一
唐月令注跋一卷……清　成蓉鏡撰　鶴壽堂　一　一
花鳥春秋一卷……清　張　潮撰　香豔　一　九
月令演一卷……清　徐士俊撰　檀几　二　三
錦帶連珠一卷……清　諸　錦纂　檀几　二　七
夏小正詁一卷……清　王嗣槐撰　昭代　三　五
夏小正分箋四卷……清　黃　模撰　鄰齋　四　七
夏小正求是四卷……清　姚　燮撰　四明　六　九
水月令一卷……清　王世禎撰　檀几　一　九
古今夏時表一卷附易通卦驗節候校文一卷……清　葉德輝撰　郘亭　一　三

化學

化學鑑原六卷……英　傅蘭雅口譯　西學富強　一　五一
化學鑑原續編二十四卷……清　徐　壽筆述　傅蘭雅口譯　西學富強　三　一三

化學鑑原補編六卷附錄一卷……英　傅蘭雅口譯　清　徐　壽筆述　西學富強　五一七

歲芳華

10/05 PM

程羽文奏園

光天化日烟景何限。梁昭明作錦帶啟。吳窗野作津珠演。復以麗句。繪此麗情。遂覺十二月中。時時堪人欣賞。因補數語。以誌芳華。

正月　燭焰熏天。月中掩桂。香塵撲地。曲裡落梅。

二月　飄香墮舉。擔風吞宿。蠟之花。徙影流衣。掘月臥聽鸝之酒。

三月　綠肥紅瘦。相映踏青之鞋。燕蹴鶯翻。亂織市廛之月。

四月　篁新籜淨。拾錦襁之層層。櫻薦盤登。探驪珠之顆顆。

五月　舟競渡龍。輓忠魂于楚水。艾偏懸虎。護毒魅于高門。

六月　粽。搖紅影。池塵蓮生。色滿綠香。座酣瓜戰。

七月　巧遺仙縷。綺牖亂乞蛛絲。蠶接佛燈。碧水紛燃蓮焰。

八月　廣庭素練。影飄天上之華。大樹霓裳。譜絕人間之曲。

九月　題糕吟苦。瘦同籬菊之黃。把酒興酣。醉似爽黃之葉。

十月　簷前日煖。照可獻君。園上梅開。春堪贈友。

十一月　望氣書雲。儀修亞歲。貢穫獻履。義取迎長。鼓飛灰之六管。玄竅吹陽。

十二月　臘方云伏。蜡已罷觀。換板板之桃符。驅殘窮鬼。爆聲聲之竹。祖驚碎病魔。

王丹麓云眼前好景一經道破行樂貴在及時于斯益信

唐月令注續補遺

唐月令注續補遺

其數八

木生數三成數八尚書洪範曰三曰木 案經王冰注其數九引御覽注合竊意此依鄭注成數八下當有但言八者舉其成數字 書亦是原注并補後倣此

立春之節初五日東風解凍次五日蟄蟲始振後五日魚上冰

次雨水氣初五日獺祭魚次五日鴻鴈來後五日草木萌動

律中夾鍾

仲春之月律中夾鍾東則所生三分益一管率長七寸五分

次仲春驚蟄之節初五日桃華次五日倉庚鳴後五日鷹化爲鳩

次春分氣初五日元鳥至次五日雷乃發聲芍藥榮後五日始電

律中姑洗

季春之月律中姑洗南呂所生三分益一管率長七寸又二十分寸之一

次季春清明之節初五日桐始華次五日田鼠化爲駕

牡丹華後五日虹始見

次穀雨氣初五日萍始生次五日鳴鳩拂其羽後五日戴勝降于桑

律中仲呂

孟夏之月律中仲呂无射所生三分益一管率長六寸七分

其數七

火生數二成數七尚書洪範曰二曰火

立夏之節初五日螻蟈鳴次五日蚯蚓出後五日王瓜生

次小滿氣初五日苦菜華次五日靡草死後五日小暑至

次仲夏芒種之節初五日螗蜩生次五日鵙始鳴後五日反舌無聲

次夏至氣初五日鹿角解次五日蜩始鳴後五日半夏生木堇榮

次季夏小暑之節初五日蟋蟀居壁後五日鷹乃學習

次大暑氣初五日腐草化爲螢次五日土潤溽暑後五日大雨時行

其數五

土數五尚書洪範曰五曰土

律中夷則

孟秋之月律中夷則大呂所生三分減一管率長五寸七分

其數九

金數四成數九尚書洪範曰四曰金

立秋之節初五日白露降後五日寒蟬鳴

次處暑氣初五日鷹乃祭鳥次五日天地始肅後五日禾乃登

次仲秋白露之節初五日旨風至鴻鴈來次五日元鳥歸後五日羣鳥養羞

次秋分氣初五日雷乃收聲次五日蟄蟲坏戶景天華後五日水始涸

律中无射

季秋之月律中无射夾鍾所生三分減一管率長五寸

其數六

水生數一成數六尚書洪範曰一曰水

立冬之節初五日水始冰次五日地始凍後五日雉入大水爲蜃

次小雪氣初五日虹藏不見次五日天氣上騰地氣下降後五日閉塞而成冬

次仲冬大雪之節初五日冰益壯地始坼鶡鳥不鳴次五日虎始交後五日芸始生荔挺出

次冬至氣初五日蚯蚓結次五日麋角解後五日水泉動

次季冬小寒之節初五日鴈北鄉次五日鵲鳥巢疾後五日水澤腹堅

是書采板成祥林復取內經素問王氷注校讐同異別紙錄存以補唐注之遺凡經文及注中小異者皆備載之以俟參攷併附辨經義雜記一條於

後

臧玉林經義雜記云素問唐王砅砅當作冰注月令桃始華作小桃華雷乃發聲下有芍藥榮田鼠化爲鴽下有牡丹華王瓜生作赤箭生苦菜秀作吳葵華半夏生下有木槿榮鴻雁來上有萯風至蟋蟀坏戶下有景天華鶡鴠不鳴上有氷益壯地始坼荔挺出上有芸始生此蓋後世之書如崔寔四民月令孫思邈千金月令之類非禮記呂覽中本文也學者無爲所惑泮林案素問注半夏生下有木槿榮鴻雁來上有萯風至鶡鴠不鳴上有氷益壯地始坼荔挺出上有芸始生皆禮記月令本文也唯唐月令無月令有鄭注本有唐注本攷唐書藝文志明皇御刊定禮記月令一卷王氷注素問在肅宗時正唐月令新頒之後何得依用他書竄改素問新校正云木槿榮今月令無此語與朱子儀禮經傳通解附注唐月令合而與他月依禮記月令者不合疑是舛駁王小桃華今仍作桃始華赤箭生仍作王瓜生吳葵華仍作苦菜秀若芍藥榮牡丹華景天華今更不見此文竊意素問注引與月令不同者當是明皇御定自依時令增改而朱子經傳通解附注必是開成石經更依禮記刪定是否

唐月令續攷

唐月令續攷

孫愐唐韵序云武德已來建置及開元三十年並列莊中案唐月令其一也如一東桐字注引月令曰清明之日桐始華十六蒸鷹字注引月令曰人多鸐噎五寘吹字注引月令曰命樂正習吹皆依明皇定本可見又如三十諫鴈字說文本作雁廣韵以鴈爲正字引禮記孟春之月鴻鴈來賓蓉鏡案賓疑賓雅誤衍雁同出說文一屋菊有黃華引禮記鞠衣之鞠作鞠唐月令正是如此四十字說文本作鞠廣韵以菊爲正字引禮記季秋之月菊或作蘜尤與五經文字引新月令及通典今取祭義從示之說合其明證也又如十二曷曷下鶡下二十八翰旦下不注曷旦鶡旦鶡下鳴下俱注鶡鳴竊意當時新定亦是俱從鳥如鴻鴈字今禮記栞本唯鴈字鶡字尚存其迹臧氏雜記引素問注作鶡鳴今不見此本御覽引唐月令作鶡鳥蓋開成石經避唐諱去旦改更攷廣韵出玉篇玉篇唐上元元年處士孫强增加顧野王本凡三十卷爲唐一代字書之冠明皇月令改字禧从示鴈鶡字从鳥俱出焉則餘如倉庚之當爲鶬鴰可以類推矣況禧出張揖廣雅吕忱字林鶡鳴出揚雄方言鶡鳴或作渴鳴出許愼說文亦自原本漢魏乎愚故曰唐月令一書未可以不學議之也爰復爲續攷之如此

唐月令注跋

唐月令注疏

右唐月令注一卷高郵邵君雲水所輯也蓉鏡案此書經注非一時作明皇琛定月令當成于開元十三年以前李林甫等注當作于開元二十二年以後開元九年詔僧一行作新歷十五年草成而一行卒十六年六月特進張說上而行之十七年頒于有司史稱大衍歷是也据其術推之立秋日躔距中星百一十三度十九分是時昏尾中曉婁中新唐書載大衍黃道度婁十二太胃十四太昴十一畢十六少觜觿一參九少東井三十輿鬼二太柳十四少七星六太婁星加午東距百一十三度十七分小分五依法去二百二十八度十五度二百九十二分小分五依法去二百二十八度三百六十七分小分五得立秋日躔黃道張六度三十九分小分五然則唐月令所用尚是麟德歷据此知明皇琛定經文在開元十六年以前無疑匪直此也徐堅初學記題曰光祿大夫行右散騎常侍集賢院學士副知院事東海郡國公徐堅等奉勅撰其卷第三春夏秋冬皆冠以禮記月令列諸尚書夏小正之前此書之例唐世御製咸置列朝之上所引月令既同此例其爲明皇琛定可知而其稱日躔中星復與唐月令無異据此又攷新唐書百官志高宗後爲宰相者必加同中書門下三品元宗本紀開元二十二年五月戊子李林甫爲禮部尚書同中書門下三品而進注表署銜兼右相故曰注之作當在二十二年以後也陳希烈遷門下侍郎在開元十九年見本傳注撰于大衍歷行之後亦其證　本紀二十四年十一月李林甫兼中書令朔方軍節度副大使進注表不列此銜則注之成在二十四年十一月以前又可知矣抑更有進焉初學記成于唐月令之後所引注語多用鄭元高誘說設林甫等奉勅撰其卷第三春夏秋冬皆冠以禮記月令列諸尚書夏小正之前此書之例唐世御製咸置列朝之上所引月令既同此例其爲明皇琛定經注非一時作矣憑肊之譏所不敢辭願更爲邵君質

之寶應成蓉鏡跋

花

鳥

春

秋

天都張　潮山來

春王正月梅放其英于幹與百卉爭先鏤奪其魁　薰蘭至自幽谷　鴻雁復踏于北　月季放其花自正月至于冬月

二月菊遷其苗于畦　桃李棠杏楊柳會于園　蜂王使衆蜂來侵入其郛　鳥衣國使其子弟遊于杏林

三月花王牡丹卽位于洛時遊于姚氏魏氏　金蓮實相薔薇及七姊妹盥于雞　彩蝶粉蝶黃蝶來聘爰之　金衣公子歷聘于棚　封氏十八姨來伐　崔子救之　鼯鼠逐其君杜宇　夏四月柳絮大去其國　竹逐其籜于外　花隕如雨　木香遊于棚　靡草死

五月閩人粵人使建蘭茉莉來聘　鸚鵡來或剪其舌　石榴火不成災　楚美人虞氏孫于野　李子生王戎侵其核

六月芰荷及滄蓼會于池　蘭入居于堂　有虫食木叶

秋七月桐使叶墜于地　甘蠶降于蕉　蒼鷹伐鳥獲之

八月榴逐其子於外　葵朝于日

九月菊放其英于東籬遂入居于堂　霜及百卉戰于圃殺之菊全師而歸　伐柒黃以其英歸　鴻雁來朝

冬十月蘭及茉莉入于溫室

十一月柑子橘子來朝

十二月秣陵人使水仙聘于列國　女史許飛雲曰麟經作于宣尼月令成于呂氏其筆削次第皆具旋轉乾坤之手茲乃取其凡例移而品題花鳥和神當暑清節爲秋蓋尺幅之中而四時之氣已備

2 A

月令演

武林 王 晫 丹麓輯
天都 張 潮 山來校

月令演

西湖徐士俊野君著

月令首春。東風解凍。蟄蟲振躍。冰魚跳弄。有獺祭魚。
爰作水供。候雁北歸。草木萌動。

右正月

少焉春仲。天桃始花。倉庚既鳴。鷹化鳩耶。春分元鳥。
飛入人家。雷乃發聲。電乃光華。

右二月

春云暮矣。桐花吐芳。田鼠爲鴽。長虹見伏。浮萍漾蹙。
在水中央。鳴鳩拂羽。戴勝降桑。

右三月

物候條更。維夏四月。螻蟈乳鳴。蚯蚓咸出。王瓜生。
苦菜秀實。靡草死麥。秋至。

右四月

五月天中。蠐螬已生。啼鴂伊始。反舌無聲。鹿角雙解。
蜩鳴沸羹。奇哉半夏。因時得名。

右五月

夏正六月。金伏而寧。溫風南來。蟋蟀壁伺。
腐草爲螢。土潤溽暑。大雨時行。

右六月

七月流火。涼風至庭。白露夜降。寒蟬晝鳴。鷹當祭鳥。
殺氣繁興。天地始肅。新禾浙登。

右七月

秋期方半。鴻雁初來。元鳥難留。要涼遠歸。羣鳥養羞。

雷聲若坏。何獨蟄蟲。水涸也哉。

右八月

京秋九月。雁復來賓。雀更爲蛤。大水絕輪。菊有黃華。
豺祭獸。草木黃落。蟄者不俯。

右九月

日月陽止。氷凍將冪。波鴝雉蜃。實藏蜻蛚。上升下降。
閉塞成冬。天地自然。萬物有終。

右十月

雁維仲冬。鵙鳥不鳴。虎成夫婦。荔挺弟兄。蚯蚓蟄結。

麋鹿角崩泉動于下上有層氷

右十一月

季冬寒盡雁鄉共北維鵲有巢莫被鳩逐山中雉雊
窮下雞啄征鳥厲疾水澤堅腹

右十二月

錦帯連珠

武林 王晫 丹麓輯

天都 張潮 山來校一

錦帶連珠有序

武林汪嗣槐仲昭撰

蓋聞情有忽猷。緣物斯寓。聲無哀樂。因感則遷。故聲韻被谷。三閭攬而增欷。虞樂充堂。中山聞而陽浮。是由憑心未化。故爾爾事多違。若乃縱情風外。榮辱兩忘。逸生幽徑。非有阻於遨游。蛙噪閉庭。亦

無殊於鼓吹。斯又膺六鑿而無傷。歷九愁而獨適者已。僕少負不羈。拓落寡偶。春秋在茲。條已逾壯。念仲華既遇之歲寂寂笑人。計安石方出之年。冉冉將至。本爲窮士。應是恨人。寒蟬白露。寫幽怨于孟陽。孤雁清霜。泝離憂于宋玉。未免有情。固其所也。徒以性成紈綺。體便濶疎。頗思忽結。常對奕而已。忘生慮頻來。弥撫琴而自解。以故坐茅倚柳。便有勝緣。枕石漱流。盡成妙賞。雖復寒江散雪。輒興入剡之懷。墓隴吹雲。適合棲薖之願。要是心同玩物。何必憂便傷人。玄宴石飾。巖氣侵肌。獨坐匡牀。展轉不寐。偶閱昭明文集。有錦帶諸啓。既由繹其勝情。復流連其警句。及至溫炭祛冷之談。酌酒拒寒之解。便抱火吹鑪。載浮卮酒。乘興濡毫。腫成逸響。追維往序。宛在目前。春堤細柳。遂搖曳于行間。秋壑長松。亦陰森于字裏。率爾成咏。都爲十聯。正如少文四壁。攬靈谷而臥遊。伯子三彈。引流波而心賞。嗟乎人生忽忽。爲歡幾何。俯仰興懷。良多樂地。祇覺平子思玄之賦。不免閑愁。孟堅幽通之篇。徒然含恨。至若廣搜義類。自有月令成書。博採辭華。不乏良時佳咏。文淺旨疎。多慚前哲。幸大雅引斤。不我遐棄耳。

庾嶺梅花。纔綴南枝之玉。隋隄楊柳。欲搖東渚之金。眞臺迎三素之雲。仙杜承八風之露。妖花滿苑。碎芳錦于青峨。野蝶翻階。綴彩絲于紅女。流風廻雪。六花點謝客之裘。麗日鳴鳩。雙羽墜莫之采。

澈桃英於清露。醉梧葉於柔風。

蓬萊夜闕。鳳咮青玉之枝。雲毋朝總。燕雛離珠之錦。
汲玄圃之清泉。沃嶕山之紅雪。
青塗細草。宛轉和風。寒岫幽花。舒遲暖水。
鳴吐杏之新音。合采蓮之妖舞。
百華同樹。光生紅蚖之膏。五葉浮盤。香發青條之氣。

右正月

雜花匝樹。翔輕燕于芳園。清藻連波。戲纖鮮于玉潋。
白蘋泛水。鷺噴浪之靈蚌。紅樹臨風。撲戀花之妖蝶。
融融芳月。謳謠花朝。

別館陰陰。巳合長楊之帶。閒庭嚦嚦。纔拋嫩鳥之梭。
嶋峰幾疊。合玉女之霞寒。澗長迴映。金仙之彩。
陌上關花。還持錦帶。隴頭踏草。偏結青綸。

右二月

楚雀吹和。叶綠桐之逸響。秦桃吐艷。映紫貝之鮮華。
旌亭流吹。西宮百囀之鶯。畫閣新粧。上苑三眠之柳。
趨塘扉草。遥編孫子衣裳。曲沼鳴蛙。都入孔生鼓吹。
夾岸飛花。疑到武陵波口。長堤蹴草。欲尋漢浦環聲。
黃鳥弄書林之韻。紅花洗白雪之姿。

右三月

桑間少女。會穿九曲之珠。海上羽人。試擁十鱸之火。
高閣浮烟。熏鬱金之草。清池列樹。招素影之風。
南居細李。先薦金盤。西苑含桃。頻傾玉椀。
趨塘扉草。遥編孫子衣裳。曲沼鳴蛙。都入孔生鼓吹。
垂輕機于流花之溪。披薄帷于清冷之室。
高樓伏女。呈皓腕于桑陰。空谷幽人。發清歌于麥隴。
風叟新竹。雨逐黃梅。
南館調笙。遥引緱山之鶴。西宮剪綵。巧成巫岫之雲。
雲連飛鴈。籠雙井之梧桐。雨潤浮鳩。響千山之榆莢。

瑤山西母供絳雪之先靈海東王授玄水之散

佳人玉指栽紫錦而凝氷貴客金丸下丹會而編羽

右四月

楚客吹商露緩洞庭之岸織工叩羽霜流嶧嶺之陰

清軒密樹襟開黃雀之風遼闊瀟灑卷素桐之雨

美人玉腕笑結雙絲仙子朱符能開八陣

西岑結艾還思王母之來南浦弄舟尚謂大夫何在

薰風拂野爭看射柳之兵炎日臨江直映盤龍之鏡

刻桃雕虎紫棟驚龍

庭開夜合之花帶引安男之草

蟬吟水樹映薄髻於秦樓鳩噪風柯憶落英於漢浦

炎光浮丹水之魚紫氣繞靈池之玉

蘭花千葉濯香澤於氷肌蓮采萬年毓丹文於水鏡

冰雕白玉逍遙舍露之臺帷卷紫綃容與迎風之榭

濯青綺之李寒倣玉繼浮綠沈之瓜涼開金井

水樹乘風拂斜紋之清簟山棲延月藉氷蘭之涼褥

指赤日而嘯風引火雲而噓雪

暗蟲軋軋驚投抒之魚燈丹鳥飛飛佐下帷之螢火

香沉清夜舒太液之荷音激寒商漉昆明之雪

辟暑懸扉風叩蘭林之室招涼結草霜舍朱鳥之宮

筵前澄水之綃檻外搖風之石

溫風拂暑泛湘浦之華蓮茂樹連陰漱昆山之清液

龍衣初拂室滿寒暉御尾方搖庭開朔氣

右六月

涼風蕭瑟吟齊女之蟬浩露凄清警丁令之鴈

長河遶鵲天孫曳雲錦之裳延閣停鸞王母下斑龍

之轡

涼颸拂檻落金井于桐枝素月飛軒映白雲于芝草

山中聞控鶴之吹天外聽迎龍之唱

美人連綏騰吹百子之池少女穿針高盼七襄之浦

疎林澹月高映蘭樓遠岫涼烟虛翳翠帳

清軒密樹應憐翻葉之風飛閣疎雲還見洗車之雨

蒼鷹振千日之翮紅蘭滋九曝之英

散椒葉而爲蔕結蛛絲而成巧

輕蟬耀朱冕之冠蘂黑曬郝隆之腹

右七月

素風振響雲連朔雁之行皓月飛光桂拂瑤蟾之影
星羅竹戶彈漢妤之棋霞起羽陵曝周王之簡
洞庭木落風廻笛裏之濤天柱蜂寒雲啓筵前之月
白草鳴蟲清霜唳鶴
銀河皎皎尋織石於靈槎水鏡團團泝覓裘於仙杖
嵩山清夜敲素女之砧月陌寒光吹紫雲之笛
攜刻玉之鳩杖提承露之仙裳
瑟瑟高商音振柯亭之竹悠悠澄景光戞楊子之濤

嵩丘良晏不跨西苑之遊牛宿高岑何似南樓之咏
玉澗眇眇獨尋紅蕖之跡石澗涓涓共漱黃花之飲
碧月流天對霜娥而訴怨金風和露迎仙女以長歌

右八月

青松非避霜之草蒼隼豈藏葉之禽
振豐山之清響開鶴苑之奇葩
商飈臺上共傾桑落之杯文石宮中已束鸞鶴之帶
香金引伏水之蛟珠彈下凌雲之雁
丹雀孤飛宵逐東溟之浪黃華獨秀頗凌西顥之霜
素柯墜葉宛舒青女之容蒼卉含英已結玄仙之佩
夾浦芙蓉似綴吹花之節迎霜絡緯爭依寒月之輝
蓼花吹四徹之亭叢菊繞千秋之閣
龍山泥飲何如陶家五柳之觴戲馬長歌未若山客三峰之唱

右九月

伏雉含光青海掩金銀之闕長虹藉彩丹霄冷玳瑁之梁
娃宮佳人並綰蓮花之帶琴臺令客曾傳雙橘之名

曳圓嶠之氷錦自却流霜洗龍谷之溫泉頓忘朔吹
香沉七寶之鼎光起萬年之枝
寒園凋葉垂西母之霜桃清廟吹簫泝靈妃之鳳曲
寒風拂草自有金芝朔雪擁柯猶聞玉柰

右十月

金爐麟火還披青鳳之裘瓊鼎雉羹滿引丹霞之盞
謝北宮之磬瞻東井之星
閶闔喧徹焚丹國之香翠幌春迴泛西羌之酒
衡風列陣搖白鴈之旂落日橫騎震靈鼉之鼓

隱隱輕灰動金門之細竹浮浮警箭催銅史之靈虬

日騰狼駿之蜂月息廣寒之浦

采映青雲臺上占出箕之瑞繡翻朱雀宮中添扶景之絲

羽帳籠烟引桂花而密起玉房剪燭雜蘭蕊而細零

含章簷下傳落梅之粧長樂階前看垂貂之采

翳翳陽旭若櫩開榮猶猶陰巖水仙披藻

寶鏡瑤粧須飾碎寒之鈿香閨翠袖還帶履氷之珠

菁菁葛葉常含瑞木之花蔌蔌蘭枝仍應連珠之彩

右十一月

女添一線之工士合八能之樂

落景融風偏散柔蕩寒威散雪猶振芳芸

縈容碎玉光浮鶴氅之裘滿樹懸珠芳散鴈飛之罽

瀰天寒霧沉火井之輝匝地嚴霜結溫泉之氣

拭柄龍吟商枝昆山積玉聽鳴豸於長隴汧水尋音

玉鈎拄飾引寒潭之鱗珠彈拓弓下碧宙之隼

寒翁栖樹且張密眼之羅青莖穿堤爲擊細腰之鼓

匝火山之艷譎若沉雲舒夜苑之芳鬱然疎樹

寒沙烈烈但隱鳴鳶翔霧濛濛獨乘飛鴈

追蒼隼於九霄之風逐黃犬於千金之堰

輕烟百轉雲盤照歲之燈寒火千枝雷動開陽之竹

霜華點點猶零黃竹之枝雪蕖紛紛獨映海紅之樹

右十二月

夏小正註

夏小正詁一卷

國朝諸錦撰錦有毛詩說已著錄是編解夏小正之文或採他說或出己意欲仿鄭元之說檀弓注簡于經故所注最略然頗斷以臆見如正月雉震呴此自感陽氣而震動舊解謂雷在地中八不聞而雉聞之已爲穿鑿錦乃斷雉爲一句震爲一句呴爲一句意訓震爲雷正月安得有雷乎雞孚粥讀粥如字解爲祝雞聲引韓愈詩

羣雌粥之爲證然則二月出初俊羔助厥母粥亦解粥爲祝雞聲乎古文簡奧傳寫多譌固不必一一強爲之辭必欲盡通之則不鑿不止耳

吳江 沈楙惠 翠嶺 輯

夏小正詁

秀水諸錦七襄纂

夏小正凡四百七十三言雅質在月令周月解時則訓之上三才具見與幽之七月相表裏言小者趣民事也檀弓注簡于經容齋稱善因取大戴傳以下及本朝說家約之作夏小正詁有知我者庶免秦延君說書之誚

爲

正月啓蟄

寅賓出日竟命之夏遂因之春秋傳啓蟄而郊淮南子蟄蟲始昭蘇皆正月中四分歷始列雨水後爲二月節云驚蟄避漢景帝諱

雁北鄉

傳曰先言雁而後言鄉者何也見雁而後數其鄉也鄉者何鄉其居也

雉呴 震呴呴呴

三言一字爲一句上言啓蟄此言震呴知驚蟄爲正月中氣在雨水前決矣漢太初以前猶然震雷也呴雖通

魚陟負氷

月令魚上氷

農緯厥來初歲祭來始用暘

傳緯東也仁山金氏曰祭始爲來耜之人暘與曀通

固有見韭

見者初見也草木萌動

時有俊風

立春條風至一稱融風

寒日滌句凍塗

滌除也送寒氣塗泥解散也

田鼠出

言出惡之也

農率均田

詩三之日于耜四之日舉趾

獺獻魚

稱獻大之也何大乎爾祭獸類也獻魚不類也

鷹則爲鳩

幸之也

農及雪澤初服于公田

公田稼不善則非民及者猶汲汲然

采芸

仁山金氏曰芸蒿也香美可食

鞠則見

鞠菊同大菊一名燕麥其花似菊春時有之舊說

星名非

初昏參中斗柄縣在下

夏時孟春之月

柳稆

稆同黃楊仰柳俯

梅杏杝桃則華

杝山桃

緹滿

大戴作媞縞 蒲莎草其色緹舊以緹爲實非莎

無實

雞孚粥

子而孚化之粥如字祝雞聲昌黎詩羣雌粥粥

二月往耨黍禪

舉黍以該餘也北人上黍特言之耨黍耨其地以

爲黍也或曰黍當爲麥禪解褐

初俊羔助母粥

善之也

綏多女士

昏嫁以時

丁亥萬用入學

丙事尚丁必丁亥者記孔悝鼎銘六月丁亥公假于大廟學大學也大舍菜

祭鮪

仁山金氏曰春獻王鮪

榮堇

堇音謹菜也可汋食內則堇荁以滑之詩堇荼如飴卽此別音斬者烏頭爾雅謂之芨朱子益從郭

璞訣引

采蘩

蘩白蒿也可爲豆實亦飤蠶一曰由胡一曰旁勃

一曰苗陳

昆小蟲抵蚳

小蟲螳也蚳螳子爲祭醢

來降燕乃睇

言來者與鴻雁同降者入室而營巢也

剝鱓

鼃也皮可冒鼓

有鳴倉庚

倉庚黃鸝也卽黃鳥一名商庚一名楚雀一名搏黍一名黃粟留一名鵹黃鳴蠶事動

榮芸

仁山金氏曰芸至是而始華也

時有見稺始收

稺與蒩同草木之稚者收之以爲豆實若筍蒲菹薤

三月參則伏
夏時季春之月
攝桑
采桑也取彼斧斯以伐遠揚攝字盡之
萎楊
萎之爲言委也
鴽羊
鴽之爲言圜也若游牝然
鴽則鳴
東亦呼鶻鴽

蝼蚓
蝼蚓
須氷
授大夫以備老病喪祭
采識
方氏泰曰采其可識者湍茶藍蓼之屬一曰識當爲識黃蒫黃氏叔琳曰亦苦菜詳顏氏家訓
妾子始蠶執養宮事
妾自賤以及貴也宮事自上以及下也禮曰築宮仞有三尺棘墻而外閉之
祈麥實越有小旱
周頌思文臣工二篇盡之記之以備雩祀
田鼠化爲鴽
善之也
捋桐芭
芭華也
鳴鳩
鳴也者命也黃氏叔琳曰鳩鷽鳩也一名鶻鳩江東亦呼鶻鴽

四月昴則見初昏南門正
四月維夏昴酉之宿也一名旄頭南門星也在庶樓下
鳴札
以注鳴者麥札也時則麥秋至傳曰縣
囿有見杏
黃氏叔琳引盧諶祭法曰夏祠用杏
鳴蜮
蜮當爲蝈蠅鳴也舊說含沙非是

王負莠

仁山金氏曰王瓜秀當作秀

取荼

荼苦菜

莠幽

咸陰生西河毛氏曰莠幽卽詩秀葽一名蘼一名吳葵根爲遠志苗爲小草

越有大旱

謹雩祀

執陟攻馹

傳義備一曰謹游牝

五月參則見

夏時仲夏之月

浮游有殷

浮游卽蜉蝣一名渠略朝生莫死殷眾也

鳩則鳴

鵴鴀伯勞伯勞反舌埤雅倉庚知分鳴鳩知至時有養日

傳曰養長也

乃衣

君子處必掩身

瓜

始見瓜也猶鞠則見囿有見杏之例

良蜩鳴

蟬也聲清以旁鳴者

匽之與五日翕望乃伏

亦蟬也匽之爲言偃也猶腐草爲螢物化

啓灌藍蓼

藍蓼二物啓灌分而漬之也藍可以染蓼可以麴

亦爲蔬子入藥

鳩爲鷹

去善而之不善也

唐蜩鳴

聲濁匽化張氏爾岐曰蜩螗今齊人猶稱匽螗小而紫者爲蟧蛄

初昏大火中

仁山金氏曰心星也今則亢中矣

種黍菽麻大戴記脫此句

黍也菽也麻也並言之趣時也黍前後雨言者雍冀幽并地所宜月令仲夏之月農乃登黍言種則嫌過時二月穜五月種疑有錯簡

煮梅

內則梅諸卵鹽

蓄蘭

仁山金氏曰爲沐浴及佩也楚辭浴蘭湯以沐芳

紉秋蘭以爲佩

菽糜

未詳或曰豆粥

頒馬將閒諸則

分牝牡凡毛馬物馬皆是閒閑通黃氏叔琳曰此

物四驪閑之維則

六月初昏斗柄正在上

傳曰見斗柄之不當在心也蓋當依依尾也黃氏

叔琳曰尾主子孫故曰依九子如鉤其廣十九度

今十五度

煮桃

桃諸卵鹽

鷹始摯

此一言摯而後言祭鳥行戮皆不言諱歛也

七月秀葽

夏時孟秋之月秀而後葽葽未秀爲莠葽未秀

爲蘆

狸子肇肆

陰類黃氏叔琳曰肇肆如鷹之始摯

溼溽生芔

傳溼下處也芔萍同土潤溽暑致然

爽死

靡草死謂薺薽麥之屬然記在四月爽則未詳或

曰今夏枯草

莠蓱

馬芾張氏爾岐曰似蓍可作箒

漢案戶

天河也當戶直

寒蟬鳴

蜓也一名寒蟬得冷風寒露乃鳴

初昏織女正東鄉

祭氏曰斗柄直指則織女正東矣

時有霖雨

錯簡當在溼潦生莘上

灌荼

荼茅秀灌聚也豬以備衣製亦供喪事

斗柄縣在下則旦

無傳

八月剝瓜

削瓜也

元校

詩八月斷續載元載黃我朱孔揚爲公子裳元校

卽此義舊說校字未安

剝棗

剝音撲自下擊之也

栗零

自上而降也物性殊

丹鳥羞白鳥

希草丹鳥也毛羣白鳥也羞進也羣鳥養羞義同

物初生赤後白舊作蝙蝠螢蜥者非

辰則伏

仁山金氏曰大火初昏而沒也心于星爲大辰

鹿人從

迹人從也益秋獮傳曰迹人來告逢澤有介麋焉

鴽爲鼠

斥之

參中則旦

夏時仲秋之月

九月內火

火大火心星也八月辰伏故內火

遰鴻雁

黃氏叔琳曰遰之爲言遞也長幼相序遞遞然見

遰而知其鴻雁也

主夫出火

四字當在內火下仁山金氏曰夫當作火

陟元鳥

仁山金氏曰陟往曰陟貴之也元鳥下舊連蟄字方氏泰曰蟄字當連下熊羆爲文

蟄能羆貊貉鼶鼶則穴

能羆一作熊羆貊一作豹穴穴取之也周官穴氏掌攻蟄獸以時獻其珍異皮革下云王始裘可知

榮鞠

樹麥

順時

王始裘

黃氏叔琳曰周禮司裘仲冬獻良裘以供王服季秋獻功裘以賜羣臣于季秋言王始裘正也

雀入于海爲蛤

感陰藏也蓋有矣非常入也

十月豺祭獸

善之

初昏南門見

夏時孟冬之月

黑鳥浴

黑烏雅烏一名鶩斯亦謂之慈孝烏其鳴啞啞亦曰寒鴉

時有養夜

養長也

雉入于淮爲蜃

黃氏叔琳曰感陰則爲蛤感陽則爲蜃聞雷之異也

織女正北鄉則旦

紀曉夜之星以候時黃氏叔琳曰何以紀重織也

十有一月王狩

冬獵曰狩

辰繫于日

張氏爾岐曰辰大火也九月日在大火故曰辰繫于日古人重火故于火必詳見詳之

陳筋革
省兵甲也
嗇人不從
詩二之日其同載纘武功張氏爾岐曰農務未畢猶有不從獵者萬物不通
朱子此句系于嗇人傳下金氏鶚目前編逸今從張氏黃氏本
隕麋角

陽長慶之也
十有二月鳴弋
仁山金氏曰弋當爲鳶
勠駒黃本勠字後改爲元
蟄也其行甚捷他物多蟄而蟜獨奔行地中咸陽
動也
納卵蒜
蒜形如卵亦旨蓄之意抱朴子曰夏后時始食卵
卵蒜二物
虞人入梁
黃氏叔琳曰虞人澤虞也
隕麋角
衍文

昭代叢書 丙集 補 卷二 夏小正詁 世楷堂藏板

夏小正與小戴之月令逸周書之時訓解相爲表裏周盧辨注最爲古訓取盧注而駁之而增損之無慮數十家秀水諸草廬先生薈萃羣說約之作夏小正詁其間物類榮槁風土氣候之異同博究體要瞭如指掌先生之論曰古有作者藉吾注以明而吾卽以注爲作則有不必附所注自可傳于後者旨哉斯言可以得解經之要矣翠嶺沈楙惠

夏小正分經繹義

張仲炘題

南陵徐乃昌校刊

春

正月正音征又如字○子曰虞夏之麻建正於酉春啟蟄蟄驚蟲始振周書時訓篤立春第二候左傳曰凡祀啟蟄而郊孔穎達曰夏小正正月啟蟄故漢氏之始以啟蟄爲正月中雨水爲二月節及太和以後更改氣名以雨水爲正月中驚蟄爲二月節以迄于今踵而不改

言始發蟄也虞史伯東曰冰泮發蟄啓語曰大寒降土蟄發徐巨源解曰啟發也前此墐戶矣

鴈北鄉鄉去聲○天氣降地氣騰蟲鳥得氣之先故啟蟄而記鴈一候觀也鄉向同北鄉向北而察也候鴈知時秋南春北或曰隨陽也或曰畏寒也或曰避陰陽寒暑以就和氣也陶貞白曰鴈在江湖夏當伏彥故往北月令時訓在季冬易緯通卦驗在二月呂氏月紀淮南時則與小正合

夏小正分箋卷一　二

先言鴈而後言鄉者何也見鴈而後數去聲其鄉也

鄉者何也鄉其居也鴈以北方爲居生且長焉耳北山經有鴈門鴈所居也在代北鼓鄭傳曰外九月遷鴻爲主馬耳內爲志焉此傳文法如之

鴈先言遷而後言鴻鴈何也見遷而後數之則鴻鴈也何不謂之南鄉也曰非其居也故不謂之南鄉記曰鴻不必當小正之鴻鴈之遷也而不記其鄉必在前矣非中國所見故不遷者也記公羊傳注曰諸據疑問所不知故曰者何或謂若據彼難此卽或言曷爲或言何以或單言何

初歲祭耒攝提遷次青龍移辰謂之歲初歲立春日也祭耒祭始爲耒耜之人始用暢也鬯釀鬱草也雞曰鬯條暢故謂之暢國語言耕籍之禮鬱人薦鬯王祼圭瓚以灌地而祭耒與暢也者終歲之用祭也洪宥里解曰周禮鬯人掌共秬鬯以實彝鬱人薦鬯王祼圭瓚以灌地而祭耒與暢也者終歲之用祭祀社稷用大罍禁門用瓚斋齊盛凡祼事用概凡祼其曰初云爾者言是用四方用盛凡祼事用概凡祼事用散終歲之用祭其是乎

月之始用之也初者始也殺梁或曰祭韭也凡酒脯用其曰兼存異義則用或曰凿穀梁文法也庶人春祭韭

士珣謹案暢闕本作鬯舊注音韔傅子駁謂暢不生也暢訓達作暢爲是珣考秦本紀魏有暢邑徐廣音場索隱音暢漢碑暢暢暢三字通用見隸釋傳解雖本說文似不必泥

雉震呴雉野鷄也呴雊同雉向鴈以目治雊呴以耳治小正記候鳥之鳴自雉始時訓小寒雉始雊易緯在立春

圃也者園之樊者也周禮園圃毓草木蓺珍異也樊藩也詩曰折柳樊圃

時有俊風月令東風解凍易緯立春條風至冰解凍語五日韓告有協風至協仲也俊美也風和則美俊風與時所宜有矣山海經說有神人名折丹者東方曰折來風曰俊處東極以出入風吳任臣引焉作俊後風東風之證但其經又有司日月而處東極者北方曰凱來之風曰俊其處西北名折一名俊耳恐不足據小正之俊風也

俊者大也大風南風也陸佃埤雅以此何大乎南風也上南風以長養萬物

曰合冰必於南風解冰必於南風生必於南風收必於南風故大之也李調元注曰合冰凍也解冰拌也南風正則冰合故曰生南風起則冰解故曰收大之喜之之辭

凍涂者凍下而澤上多也澤釋古字通管子曰日至六十日而陽凍釋七十日而陽凍也多釋矣在下者陰在上者陽凍也

寒日涤凍涂詩云雨雪載塗凍釋也寒氣日涤故冰涤涤者非俊風與凍消融涤涤寒貌孫同元曰經讀如涤濯之涤

涤也者變也變而暖也義取更新變更義通也

田鼠出伊耆氏制蜡祭迎貓爲其食田鼠也蓋鼠之害稼者講家謂即鼷鼠九月藏正月出

田鼠者噍鼠也記時也噍鼠雨雅作鷮鼠又云竊鼠噍鼠不殺時爲鳩善變而之仁也傳所謂以其不殺爲仁也曰噍商鄭銘曰兼噍之食不善變而之不仁也故其言之也

足狃也不能爲容而衛也音狃衛

農率均田周禮三農生九穀先鄭曰三農平地山澤也後鄭以原隰及平地爲三農李調元注曰均平治也梁廣宇案曰均如畇畇原隰之畇墾闢也

畇畇原隰之畇墾闢也釋詁文言農事均田者始除田也詩載芟其耕澤澤傳云除草曰芟除木曰柞齊語及寒擊菜除田以待時擊菜創芟作也鄭君曰古之始耕者除田也

耕田也農書云上上冒橛陳根可拔耕者急發橛詩義云稼橛

牽者循也釋詁文言農事有常各循其序

均田者始除田也詩載芟其耕澤澤傳云除草曰芟除木曰柞齊語及寒擊菜除田以待時擊菜創芟作也鄭君曰古之始耕者除田也

田種穀言農夫急除田種

獺獻魚獻享也徐邈曰獺祭魚人觀之以孟春月令明義曰獺祭魚謂之豫

小人之溺民也始於管獻之久之而後獺祭魚時訓勗繹在雨水

其必與之獻何也與猶曰非其類也獺得多也善其祭而後食之高誘曰獺取魚以祭時陳魚於前取黃頷魚一名鮎魚爲魚師於水婁上均注曰獺祭故善之模按曰與行注曰願每祭必七魚列於石上人襲之謂之祭魚本亦作豺如人之有祝史然故俗呼黃頷魚爲魚師祭畢食諸魚而縱魚歸又獺祭時陳魚於前取黃頷魚一名鮎魚爲魚師祭日得多魚而先祭之有頃再列一枚以厥按其日善亦公毅義法也十月豺祭獸謂之祭獺祭魚謂之獻何也豺祭其類獺祭非其類故謂之獻大之也

月令曰獺祭小正曰獺獻異故傳解之

鷹則爲鳩月令鷹化爲鳩在仲春陸佃曰鷹鳩屬也鳩凡五種鷹鳥爽鳩應陽而變鵯鳩承桑不鳲徐解曰質隨氣變性與時移也則爲者猶曰鷹固能爲之於時爰爲之耳美其從善也

鷹也者其殺之時也鳩也者非其殺之時也姜注曰言殺時

其必與之獻何也與猶曰非其類也

小人之溺民也始於管獻之久之而後獺祭魚時訓勗繹在雨水

其必與之獻何也與猶曰非其類也獺得多也善其祭而後食之高誘曰獺取魚以祭時陳魚於前取黃頷魚一名鮎魚爲魚師祭畢食諸魚而縱魚歸又獺祭時陳魚於前取黃頷魚一名鮎魚爲魚師祭故善之模按曰與行注曰願每祭必七魚列於石上人襲之謂之祭魚本亦作豺如人之有祝史然故俗呼黃頷魚爲魚師祭日得多魚而先祭之有頃再列一枚以厥按其日善亦公毅義法也十月豺祭獸謂之祭獺祭魚謂之獻何也豺祭其類獺祭非其類故謂之獻大之也

月令曰獺祭小正曰獺獻異故傳解之

鷹則爲鳩月令鷹化爲鳩在仲春陸佃曰鷹鳩屬也鳩凡五種鷹鳥爽鳩應陽而變鵯鳩承桑不鳲徐解曰質隨氣變性與時移也則爲者猶曰鷹固能爲之於時爰爲之耳美其從善也

鷹也者其殺之時也鳩也者非其殺之時也姜注曰言殺時

事畢然後政治私事益
古有是言故曰古言
采芸舊注芸似邪蒿可食按郎今之蒿菜也仲冬芸始
生至是可采
爲廟采也 采以薦新

鞠則見

鞠者何也星名也金氏曰鞠星未詳以天文考之其
郎危也漢地理志涇縣蒿見於東者惟危室耳模按鞠
雍州川師古曰陘讀與鞠同大雅公劉之詩止旅乃
密芮鞠之即韓詩作芮陘言公劉止其軍旅欲使安
靜乃就芮陘之間耳然則古危字必作陘故小正直
以陘爲鞠耳 鞠則見者歲再見爾此經後無再見之文闕
矣

初昏參中 詩云嘒彼小星維參與昴傳云闕伯居商邱
主辰實沈居大夏主參參辰昴並見於小正大火
而參在列宿中最明且大其星三心三尾二屋二股
與觜觿爲白虎帝之司寇農者以爲候今俗呼

爲踏車星者亦象形也唐書推夏時立春日在營室
之末昏東井二度中古厥以參右肩爲距方當南正
徐圃臣攷論推夏世正月中氣日在奎黃昏參中以
參末言月令孟春之月亦曰昏參中者以參初言也
中星無時不有亦隨時不同言參中者
蓋記時也云 據正月初昏而記之也

斗柄縣在下 縣懸同○北斗七星一至四爲魁五至七爲杓杓攜龍角魁枕參首杓
元氣運平四時氣逐閏移節隨杓建玉衡東指而天
下知春矣晉語二年春公以二軍下次於陽樊韋昭
曰東行
日下

言斗柄者所以著參之中也杓在下則魁在上魁在上
則參在南故曰著參之中著明也所謂序星辰以著
衆

柳梯 易曰枯楊生梯楊柳一類而二種

梯也者發孚也 孚一作莩○孚莩甲也楊升菴注曰
而小故曰發孚蓋柳初發苞亦如卵形
曰發孚 是時羊子始美大也粥育同多無以佐之則瘠乏可患故
梯自內出故青矣鍾伯敬曰梯自內出故

梅杏桃桃則華 梅音爽○月令仲春桃始華呂作桃李華農書以桃杏華爲耕候亦不及梅小正物候漏江淮遂以梅冠羣芳焉

桃桃山桃桃也 傅子駁解曰桃當作鼗雨雅鼗山桃音鼗桃上元前後即著花狀如垂絲海棠

緹縞 爾雅作媞薖音堤活王廷相注曰緹香附子薖其苗也

縞也者涉隨也緹也者其實也 釋草薖候莎其實媞疏云薖即莎別名媞隨當作薖雅也其實別名媞隨當作薖地毛莎薖也媞說文曰諦也一曰江淮之間謂母曰媞木草云香附子莎根也一名雀舌香根最下結子大者如羊棗氣辛爲女科要藥此其所以名媞與

先言緹而後言縞者何也緹先見者也何以謂之 句

小正以著名也 小正以著名者猶云春秋著以傳著也

雞桮粥 月令季冬雞乳時訓在大寒易緯在立春魏志立春第一候雞始乳韓詩外傳曰卵之性爲雛桮粥也者相粥之時也 言人當無失其時

不得良雞覆伏孚有精日累久則不成爲雞是桮粥即孚寄也

也 樂記曰粥者嫗伏體覆曰嫗注曰嫗伏則卵發孚也

二月

往緩黍禪 黍高粱也赤苗黑芭秬黑秠一桴二米早者與稷同種管子曰白苗芭秬黑秠秫一桴二稰者與稷異種管子曰至百日黍秫之始也稰摩田器韋昭曰所以覆種晉灼曰以耒推塊曰摩
皇佩日覆種者楠穀之法先散後覆也論語曰耰而不輟

禪單也 玉藻曰禪爲絺帛爲禪單衣也緩本勞事時已春暖故單衣○凌體元曰此一字自爲一節蓋記時之漸暖不必定連緩黍解

初俊羔助厥母粥 此繼耕以課牧也羔羊子也羊以正月產者爲上是時羊子始美大也粥育同俊羔者言子美也初俊羔也益也羔大須乳多無以佐之則瘠乏可患故使人必倍芻勤飼俾

昆者衆也由魂由猶遲魂也者動也小蟲動也其先言動而後言蠢者何也萬物是動而後蠢蠢者也抵猶抵也蚳蝪卵也爲祭醢也周禮醢人豆實有蠯蠃蚳鮫人小族也鄭注蚳蝪于熊氏經說謂此傳與取之則必推之推之必不取之鄭同誤皆當改正取之必推而不言取傳曰推抵與取相反推之必不取矣公羊取爲襄公諱也城之者何取之也取之則爲不言取之也取之則爲不言取之也取之則爲中國諱也專意似以方春毋麛毋卵爲醢故諱取言抵

來降燕乃睇睇音娣又特計反○月令元鳥至時訓在春分易緯作清明燕乙也乙音軋○釋鳥曰燕燕鳦乞鳦鳥曰燕燕乙取其名自呼乙春分來秋分去傳曰元鳥氏司分降下也釋言文言來者何也莫能見其始出也故曰來降詩云天命元鳥降而生商疏云元鳥之來非從天至而謂之降者重之若自天來然

言乃睇何也睇者視也視而後言乃睇睇者視可爲室者也說文南楚謂眄曰睇眄偏合也一曰邪視爲室營巢也百鳥皆曰巢皆曰營巢也疏謂成閨月也操也家人猶許也

剝鱓鱓鼉鼉本作鱔○月令取鼉在六月二字說併猶左傳門五日譙人家爾雅曰宮謂之室其內謂之家傳謂百鳥皆曰巢燕鼉處人堂宇亦窀穸穴耳又與之室何也蓋燕採泥而就室矣故曰視可爲巢也疑經文乃睇下元有室字傳故云然與突煙囪深也取係耳又突音奧幽深也操也家人也掺泥而就家人句入內也

以爲鼓也鼓即鼓詩云鼉鼓逢逢李斯云鼉之鼓陸氏疏曰鼉形似蜥蜴四足長丈餘甲如鎧今合藥鼉魚甲是也其皮堅厚可以冒鼓考工記韓人皆鼓必以啓蟄之日

有鳴倉庚月令作倉庚鳴時訓在雨水易緯在孟春幽生花何可久也然末發則人亦不見故曰楊則花易曰楊花落也本此陸佃曰楊有未有也若所謂倉庚喈喈晚矣

伏者非亡之辭也亡者忘一本作亡亡辭也其不地宿不復見也梁傳曰遷見則遷爲亡辭復見則伏非亡之辭也

故曰伏云後傳云伏也者入而不見也

攝桑張爾岐注曰葉始出而尚合也模按既醉詩疏曰攝桑攝者收斂之言

桑攝而記之急桑也黃注曰葉未敷而已記之故曰急桑季注曰桑所以飼蠶重慮者又急於桑也

委陽委一作萎

楊則花作萎而後記之即落者莫如楊花易曰楊花落也此之生花何可久也然末發則人亦不見故曰楊則花易萎後記之模拔萎宛同桑柳醜莞然萎波柳斯醜蘆

葦羊

羊有相還之時其類蕃蕃然記變酋或曰蕃拔
蕃羊與委楊互訛蕃當作蕃蕃蕃拔也又禮四足曰蕃謂死相臧蕃蕃也故傳謂記變說文蕃羊相
六畜之死皆善耗敗而羊爲甚故考牧之詩獨於羊言不蕃不蕃也傳文還亦蕃之譌益曰羊有相蕃之
時其類蕃蕃然記變酋或曰蕃拔也壯羊三歲曰蕃
蓋羊病皆伏於失食小異農桑輯要言羊之春疫拔詳
牧也夫曰雖奎而始疫愉萊落而大行雖曰氣化使
然補救豈無人事聖人前知其故思患而預防之記
曰蕃羊非待蕃而後記之也所以儆牧也○委古本
作蕤卽韓詩薺隋卽委蛇也以蕃爲蕃或亦由此蕃
蕤蕤音畏○此記侯蠱之先鳴者易緯小滿螻蛄
螻則鳴螻音鼄

夏小正分箋卷一　十二

夏小正分箋卷一

螻天螻也螻螻蛄也亦名蟪蛄蟪音惠趙
蟪姑初生鳴土中食穀蛾南人謂之蚯狗北人謂之蝼
於布穀後苗將發則鳴小石輪周膠左右壓治之春亦又何或
秋飛出趍燈光能咬人生羚羊之毒者月令孟夏蟋
蟀鳴卽此物也蟋與蛄聲相亂耳

頒冰頒分賜也是月小暑故頒冰周禮天官凌人夏頒
冰掌事秋刷去舊冰以供冬事注曰故頒冰於上帝詩曰納于凌陰
西陸朝覿而出之杳日在北陸而藏冰用之火出而畢賦曰命夫
始用之火出而畢賦曰古者日在北陸而藏冰用之火出而畢賦曰命夫
人納之鑑室以供喪事
獺祭魚獺水獸也祭魚不食將以薦宗廟故曰祭
月於周爲五月

頒冰者分冰以授大夫也

采識

識草也釋草曰蕨黃蘗識郭璞云葉似酸漿華
小者初春生苗三月可采煮以爲菹江東以作菹食益脾酸漿之
葉其花或紫或白子大如珠熟時或赤或黑者卽此
顏曰江南郭曰江東可見此菜生於東南月令時訓
皆不及詳也

妾子始蠶執養宮事月令是月也具曲植蘧筐后妃齋
戒親東向躬桑禁婦女毋觀惡婦女毋觀惡以傷蠶事妾子
使以勸蠶事妾子卽內宮事必量蠶統計蠶之所食桑之數以
之內宮事也量蠶也統計也桑之數以周知其事
喙喙蠶馬色斑斑似虎初拂謂之蚕以毛蠕之蠕
蚕小不欲見露氣桑葉著懷中令暖然後切之得人

形相似俱黑色而獨無
謂夏鴈鵝元者與蓋其
矣其變而之善也古
變而之不善也風人
拂桐芭月令桐始華時
分代舞訓在淸明芭蕾之省楚詞傳芭
拂也者拂也桐芭之時也陸佃曰菱楊聽其葉謝拂
按韓詩拂厥豐草拂非也傳義相同然說文云或曰
拂過擊也桐芭之時有拂而過之者非鳩也耶或曰
言桐芭始生貌拂句拂然也拂弗古字音勃拂然猶
桐花勃發也莊子云氣息茀然蓋言

鳴鳩月令鳴鳩拂其羽戴勝降於桑時訓分穀雨第二
鳲鳩第三侯魏志立夏戴勝降桑不言鳴鳲鳥曰鵴
鳲鵴郭注似山鵲而小青黑色短尾多聲

夏小正分箋卷一 三

夏小正分箋卷一終

夏小正分箋卷一 三

相類非以鳴鳩名也月令鳴鳩與戴勝對當從孔疏
此但言鳩則方春而鳴者不止鵴鳩也一祝鳩卽布
鳩語云天將雨鳩逐婦是也一鳲鳩卽布穀其鳴聲
曰家家撒穀本草布穀名多各因其聲而呼之如俗
呼阿公阿婆割麥插禾脫卸布袴之類皆因其鳴時
可爲農候耳模按吾杭謠月最多者曰桑鳩其鳥五
色鮮明雌雄相命厥飛甚疾有毋其羽或白其尾尾
甚長而首有冠以爲此戴勝矣鄉人曰桑鳲也葉之
不宜豐謂是神遣來者呼爲神道鳥云
貴賤卜其鳴輒驗此非時則撫相戒勿犯犯之卽

夏

四月昭十七年左傳太史曰過分而未至當夏四月謂之孟夏

鼊則見毛詩傳曰鼊蓋也蓋留即鼊之倒文西方白虎七宿鼊居其中數十星成一聚若簡之子似之故以名果焉今俗呼爲切攝星者是也徐氏曰四月日在井則鼊在太陽之前故晨見於東方

初昏南門正唐書推是時立夏日在井四度昏御中南門右星人角距西五度其左星入角距東北二星大而赤在亢南距東井百一十一度井西入則亢度故曰四月初昏南門正也南門者星次也南門正則壽星值南矣模按南門二星體或故即不得言正此其言正何蓋凡南門者星次也南門正則壽星值南矣模按南門二

矣

執陟攻駒 樂案日周官校人春執駒此執陟即其事也陟飢乘習之攻駒制其騭騲不可乘用此攻駒即其事也 執陟攻駒繫馬駒馬其相繼寘爲字義同又換人教騭始乘者校人夏攻特亦馬騲騭

執也者雛之去母也 趙省齋曰謂牝馬爲母雛母舐也執而升之君也丁小山曰君羣之誤鄂源汪君鋼說當是執而別其羣也攻駒也者教之服車數舍之也 數音朔

五月

參則見 月令仲夏日在東井昏亢中旦危中明義曰冬在井三十二度昏亢初中旦婁十中云危中者談也唐書推夏世五月節日在輿鬼一度半參去日道最遠以渾儀度之參體始見其肩股猶在濁中故曰五月參則見徐彥曰五月日在東井五月日在比柳故參見於晨王西莊曰四月日在東井五月月在

星模按井鬼鶉首也柳鶉火也鬼四度柳十五度厥法率一氣差三度九日差一也謂日在柳星者中氣也天地際處曰濁云參體始見其肩股猶在濁中者據傳以伐爲參而言伐者參之體也

參也者伐星也故盡其辭也 毛詩傳曰參伐也天文志參爲白虎三星直者是謂伐旁有三星鋭曰罰罰主斬殺其外四星左右肩股也詞曰參言旒以象伐明伐得統參也模按韓詩江之叢矣見說文釋訓其注云伐與參連體而六星在參兩股間俗呼爲白虎之尾蓋參以背爲首伐爲尾正月在中首北尾南五月朝覩於首前尾後傳舉伐言之則全體見矣故曰盡其辭

浮游有殷有角大如指甲下有翅能飛夏月陰雨時地中出 陸璣詩疏曰蜉蝣似甲蟲而小青黑色有兩翅甲下有三尾如蟻大者翼長寸餘朝生暮死渚傍土穴中出

殷衆也 毛詩傳文

浮游殷之時也 王褒曰浮游出以陰浮游者渠略也釋蟲文字作蜉蝣 毛傳曰蜉蝣渠略也朝生夕死止義曰舍人云南陽以東曰蜉蝣梁之閒曰渠略稗有何也有見也爾雅釋蟲已頻蜉蝣大略殷衆且盛也雖衆且盛須臾而

鳩則鳴 鵴始鳴時漏在芒種魏志在夏至日古字易

鳩者百鶻也 百傳作伯○釋鳥曰鵴伯勞也鳴者相命也公羊傳曰胥命者何相命也穀梁傳曰胥以相言之何也不以齊侯命蔚侯也此傳曰是必一人先呼也相呼也相

其以相命見不止一鳩耳其不鞫之時也是善之鞫末詳或曰負也此傳曰鳴者負勞也夏至

後應陰而殺蛇蝶之於棘而鳴其上是不時之稱也故善之埤雅曰倉庚知分伯勞知至故盡

其辭也

時有養日

養長也 洪解曰養讀爲羕爾雅釋詁云羕長也書曰永日永星火以正仲夏鄭注云日永晝漏刻長也

漏五十五刻於四時最長也月令一則在本一則在末故其記曰時有養日云也孔注曰一猶或也如春秋穀梁傳一言之模按養日即夏至也天體北高而南下七政皆斜轉左旋日南至則辰出申入行天之度多故晝短日北至則寅出戌入行天之度少故氣有入於前月者中氣不出本月早則在月尾耳夏至中氣也故傳曰或在本或在末也 士昏禮注引作樂薛君曰樂水長也禹貢導漾東流爲漢又東爲滄浪之水漢地理志又作養師古曰養本作漾漾古字通用養羊讓反音樣 郭璞江賦引作潒潒然則蒙漾養潒古字通用養羊讓反音樣

乃瓜 傳作乃衣瓜今從劉本○五月乃瓜八月剝瓜始終之辭剝落也乃通始也

乃者急瓜之辭也 急引作治瓜也者始也

瓜者急衣之辭也衣也者始創衣也○王引之曰衣瓜也此時瓜可食故衣之以進於君按曲

瓜者剖之中以綿爲囷君華之中以綿爲天子剖瓜者剖之也或曰破之也按姜氏均曰乃衣瓜者擁覆之意但剖瓜之意但剖衣恐是食瓜之誤字形相近而辨耳今五月可食者爲冬瓜王瓜香瓜宜煮王瓜冬瓜宜生嗽香瓜有長有圓可生嗽香瓜有碧綠黃三種魏文帝所謂消暑甘瓜於清泉者是也一名甜瓜廣書粒曰乃粒難辭也

良蜩鳴幽風五月鳴蜩陸疏云蜩一名蟬也宋衛謂之蜩陳鄭謂之蟬蟬通語也時調在夏六月魏志在小暑月令蜩作蟬高誘曰蟬鼓翼始鳴節注純曰蟬生於溼壤攀援而登高柯乘於清飈嘒嘒然而鳴可謂善托其聲矣不假其爲萬物聽之乎其有倨抑而不得已耶物固有以鳴爲職業者哉人不能求其所謂也

良蜩也者五采具爾雅蜩蜩螗蜩鄭注謂即四五月閒小蟬有文采先諸蟬而鳴者陸佃已有文章而蛻可謂良矣

匽之興五日翕望乃伏蜩以前記四月鳴机唐後記七月寒蟬而匽居其後記七月寒蟬而匽居其後也者五日也者十五日也翕合也望也者月之望也而伏云者不知其死也故謂之伏五日也者十五日也翕合也伏也者人而不見也釋詁曰翕合也姜注曰合聚也黃注曰淮南子云蟬三十日而死疑五日而伏也合聚也黃注曰淮南子云蟬三十日而死疑五日而伏也釋詁曰翕合也姜注曰合聚也黃注曰淮南子云蟬三十日而死疑五日而伏也

匽之興也故言之興五日翕也望也者月之望也而伏云者不知其死也故謂之伏五日也者十五日也翕合也伏也者人而不見也釋詁曰翕合也姜注曰合聚也黃注曰淮南子云蟬三十日而死疑五日而伏也

蜩螗者匽也則目治一則耳治蜩螗之大而黑者一名蠽蚚郭注見匽所化見蜩則不見蜩也故曰伏顏師古漢書禮郊志曰伏而匽也蜩螗者匽也則目治一則耳治蜩螗之大而黑者一名蠽蚚郭注見匽所化見蜩則不見蜩也故曰伏顏師古漢書禮郊志曰伏而匽也

唐蜩鳴陸璣詩疏謂螗蜩之大而黑者一名蠽蚚互異爾雅謂螗蜩啁蜋而小鳴聲清亮其名亦異

唐蜩者匽也則目治一則耳治蜩螗之大而黑者一名蠽蚚郭注見匽所化見蜩則不見蜩也故曰伏顏師古漢書禮郊志曰伏而匽也

言染也月令仲夏令民毋刈藍以染爲青未成也

啟者別也陶而疏之也孔注曰陶其灌也者讀也陶而疏之也孔注曰陶其灌也者讀

也熊安生曰言開闢此叢記時也齊民要術謂種藍三葉洗淹漬藍汁和灰攪之稀散記時也如治瓜之薄治令淨五月新雨後即按壓耬耩拔栽之所謂攪也夢則未聞然劉向別錄有尹都尉種夢篇淮南子曰夢菜咸行此與藍同啟則漬亦五月薅治矣故記時也

鳩爲鷹傳見正月月令仲夏鷹乃學習也時既移則性習亦變性變宜而復習之則也徐解曰感陰氣而變也鷹之爲鳩也變爲鷹然則一歲之中八月爲鷹而四月復變爲鳩矣物之形異則名亦異

唐蜩鳴陸璣詩疏謂螗蜩之大而黑者一名蠽蚚郭注見匽所化匽爲蜩之始形始化而名蠽蚚互異爾雅謂螗蜩啁蜋而小鳴聲清亮其名亦異

唐蜩者匽也孔注曰既記其興矣鳴又言之何也匽一名蠽蚚郭注見匽所化匽爲蜩之始形始化而名蠽蚚互異爾雅謂螗蜩啁蜋而小鳴聲清亮其名亦異

啟灌藍蓼取其芳幸也勸學云青取之於藍而青於藍

初昏大火中夏至之氣昏火星中孔注曰中合於午星火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星中合於午星火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星

大火者心也心中大火爲大辰爾雅大辰者房心尾十月之交俗呼尾爲心心爲大火公羊傳曰大火爲大辰者房心尾十月之交俗呼尾爲心心爲大火公羊傳

時麻也月令六月心中合於午傳火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星中合於午星火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星

周秦時麻也恆星東行故古今差焉

時麻也月令六月心中合於午傳火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星

初昏大火中夏至之氣昏火星中孔注曰中合於午星火以正仲夏之中星大火又名鶉火傳曰南方鶉火三星

大火者心也心中大火爲大辰爾雅大辰者房心尾十月之交俗呼尾爲心心爲大火公羊傳曰大火爲大辰者房心尾十月之交俗呼尾爲心心爲大火公羊傳

也房四星心三星尾九星其度房五心五尾十八今俗呼尾爲心心爲大火公羊傳

爲拜月老人星蓋以房心爲首尾爲之身西向而祝拜月老人星蓋以房心爲首尾爲之身西向而祝

若夕月然每當夏晚見竟極指以相告曰老人星老人云者記非因大辰而致謁實杭俗

矣老人云者記非因大辰而致謁實杭俗

蒼龍七宿而心爲蒼龍之中星大火又爲心三星中

之中星言火則心在其中言心則皆龍在其中

種黍黍種黍晚黍也穜黍不言種者言穜則穜亦見也或問早晚之說性耶穜黍早黍也五月

言穜者言種則穜亦見也或問早晚之說性耶穜黍早黍也五月

時地耶曰皆有之然小正必酌乎時地矣

啟灌藍蓼染青草蓼辛菜也勸學云青取之於藍而青於藍

術有上中下三時大率以洛陽上中爲準亦舉
之義爾以楊公土圭之法推之洛陽千里其地多寒暑既多寒
早寒既多宜種藝之時不得不知一源點畫之不齊雖南乎洛其開山原高濕深
山大澤所宜異屬豈其大半其閒豈無旱澇之別小正舉種黍以喻天下天下咸曉然於五穀之
早晚隨時隨地各得其宜焉豈非授時中之第一要道哉

菽糜豆豜也酮風七月亦舉及菽月令夏食菽

時也月令仲秋養老行糜粥飲食小正在五月授
是月參則見參右足下毛井鬲星主粥尉大
而赤方晨見於東及此行糜天人相汁故傳曰時也
史記封禪書荊巫祠施糜粥之神以
先嗇先農創之宜有生勤其官沒而可祀者而菽糜
實昉於夏古矣

夏小正分箋卷二 八

蒼梅草木疏梅杏類圖及葉背白而實酸藥乾爲末
爲豆實也內則燕食加豆有桃諸梅諸孔注曰煮而
卿大夫曰騶高五尺以上故毛詩傳曰大夫乘駟此
須馬於夫卿非駟而何

將閭諸則將如日就月將進也閭閭通習也詩曰此物
四騶閑之維則離騷通詩曰騶
或取離駒納之則法也離駒在路僕夫整駕騶
黑色檀弓曰夏尚黑戎事乘騶則法也釋詁文

六月

初昏斗柄正在上舉正於中也徐疚曰六月日在翼
時角亢在中故斗柄指上也王西莊曰六月日在翼
謂大暑時

五月大火中六月斗柄正在上用此見斗柄之不在
當心也不在虛本蓋當依依尾也蓋疑辭依微之詞
華尾史記作孛微論語微生高戰國策作尾生劉照
釋名曰尾微也不在作不正亦謂也爲中字之譌不

正二字當乙轉也宜爲中雖文誤則中變爲也矣傳
曰五月大火中六月斗柄正在上用此見斗柄之正
句不當心中句蓋當依句尾也句當不當係分
辨之詞月令五月昏亢中六月昏火中小正差一
氣人必有謂夏世六月亦火中者故傳者合兩月經
文觀之而曰用此見斗柄之正不當仍是亦中當是
尾耳緣經無尾中之文故云蓋也

煮桃

桃也者桃也桃也者桃也桃也者山桃也煮以爲豆實也詩
有桃其實之發周禮籩食之遷其實棗栗桃乾藤煮
之者其桃菹與

鷹始摯摯作鷙○月令孟秋鷹乃祭鳥用始行殘時
訓有處暑易緯曰露應祭鳥秋分摯鳥擊高誘
曰鷹擊則殺鳥於大澤之中四面陳之謂之祭鳥仲
冀聖曰祭者殺而不食懸之樹杪殘則食之矣此六
月鷹摯氣候較早今時憲書六月鷹始摯七月鷹乃
祭鳥小正蓋并言之祭必殺鳥故傳曰摯殺

始摯而言之何也諱煞之辭也故言摯云陳樓山曰
鷹能殺鳥

爲摯煞師殺隸變也丁小山曰諱殺不忍明言之也
樓按公羊傳曰殺則曷爲季子諱殺也抵
蚳不言取始摯諱言煞蓋執春秋之筆以正夏時云

秋

七月

秀雚葦同

未秀則不爲雚葦秀然後爲雚雚故先言秀孔注曰而小中實未秀者下文言蓺蘆是也模按此二草初生爲蓺者長大爲蓺成則名爲蘆成則名爲葦初生爲葭葦秀蘆花也霍秀荻花也春秋文十六年跋泉臺公羊傳曰未成爲鄙臺既成爲泉臺此傳文法同

狸子肆肆爾雅狸子貙貙修毫豝豬音史

肆始也釋詁文肆遂也言初壯其或曰肆殺也肆遂始也義相因

夏小正分箋卷三　二

也廣雅釋詁本此孔注曰或說是也肆說也爾雅狸子貙故書肆繪亦取此意名之與肆依或說音肆模謂肆古通肆書也按大射儀有狸步此狸子謂狸性卑身而伏以候遮者東西跳梁不避高下狸固善搏今其子始習之耳其或曰與殺梁傳其一曰其一傳曰文法正同

湟潦生苹湟潦汙行潦也積水曰潢雨水曰潦苹蓱也爾雅苹蓱其大者蘋

湟下處也毕注曰下有湟然後有潦有潦而後有苹

剞草也萍生於止水至行潦有萍則雨久矣周禮秋官萍氏禁川游者義或本此丁小山曰草也上當脫一苹字

士瑜謹按有潦而後有苹草也爾雅本苹作萃萃蓋以苹草解生苹也穆傳苹澤竹書作萍澤山海經潢水冰經注引作湟水是萍湟潢可通用也

爽死

爽也者猶疏也季注曰蕭蘇郎乾而苹草死蘇許堂曰月令仲冬月雪草死易緯寒露秋草死草蔫也又在壁東皆可向也季注曰詩云跂彼織女其至奎奎牽牛也又在壁也在牽牛東降而向織女正東嫩謂織女也在牽牛東降而向織女正東嫩謂織女也在牽牛東降而向織女正東嫩謂織女

官星古已舉牛不與織女相値者陰陽不和爾雅曰何鼓謂之牽牛史記作河鼓正義云自昔相傳牽牛織女七月七日相見卽此非斗牛之牛也正東向者蓋以此星形如正於東所向亦東也言正復言向者一大星爲首兩小星爲足品字一大星爲首兩小星爲足有向者蓋之勢爲織女所向亦無定准南斗昏中銀河左界則見其登漸窘隨着道一木盈適與牽牛拐對故曰初昏織女正東向東都賦言昆明池左牽牛而右織女遙相望卽河鼓皆舉兩星對言之則其所向可知矣

灌荼

灌聚也周禮地官掌荼荼瞿葦之秀詩傳曰荼瞿葦之秀荼荏苧爲蔣楮掌以時聚荼荼瞿葦之秀荏苧爲蔣楮之也瞿未秀爲茨葦未秀爲蘆秋瀰藪澤得風輒颺其爲物雖微而用亦廣也及時聚之斯無棄材矣蔣楮當作將諸諸也傳曰取我衣冠而褚之故先聚之

時有霖雨易緯通卦驗云凡雨三日以往爲霖以此諸詔曰錯節當在湟潦生萃上

徐攻曰七月日在角故斗柄縣則日在下則旦斗柄縣在下則旦將出矣王西莊曰三統歷立秋旦舉入度中處暑日在角孔注曰處暑日在角孔注非前夏時星候早七月參得旦中矣唐一行推小正辰宿以八月參中則旦爲失其傳蓋本在七月經文寫者失之誤載下章之末遂於此複錄則旦二字當云參中則旦斗柄縣在下正月傳曰言斗柄者所以著參之中也足以明之矣

八月

剝瓜　徐攻曰剝盡落也

零零

零也者降也釋詁降墜零落也零而後取之故不言剝也注黃

剝也者取也廣雅剝取也本此

剝棗　幽風八月剝棗傳云剝擊也音義竝同撲正義云剝棗須就樹擊之所以剝爲擊齊民要術引此傳曰嫁者其收收法撼而落之爲上王安石解謂剝棗皮繆

畜瓜之時也畜蓄通○畜斂藏也周禮地官場人掌圃圃之場圃而樹之果蓏珍異之物以時斂而藏之凡祭祀共其果蓏瓜瓠之脯是畜以待需也李注曰亦畜以爲種

元校卽諸詁曰幽風八月載績載元載黃我朱孔揚元校卽此意模按獨言元者舉所尚也

元也者黑也校也者若綠色然作綠倒本綠者陰陽不和爾雅曰綠父謂之女匽注曰綠當作綠音彖詩綠衣綠衣之云惠定宇曰綠當作綠衣黃裳白綠衣黑裳解曰元鞠衣黃展衣白綠衣黑裳解曰元若綠衣之色說文云黑而有赤色者爲元其色在緅緇之間是元之色最難定周禮王后大禮云六入爲元鄭君注周禮陳服於房有元端服士故須以此校得之蔣侑雨曰周禮王后大禮陳服於房有元端服士衣元末曰綠衣黑其外內命婦之皁者皆綠衣黑其內命婦之皁者皆綠衣纁裳與婦人綠衣同故雖男子之元端亦名綠衣觀雜記子羔襲用綠衣纁裳曾子譏襲婦服若綠有吉凶男女可衣之命婦不容僭元端連衣裳別襲時元端服士喪禮陳襲事有殊使服有綠色然則校者皆綠衣蓋元端服士之義者也此婦人未嫁於大夫者之義也傳曰嫁者其成人而未嫁者其嫁於大夫者之義也傳曰嫁者其收收法撼而落之爲上王安石解謂剝棗皮繆

惟婦女之辨焉故曰元雖近黑與綠有殊使服若綠色然則校者皆綠衣纁裳婦人未嫁於大夫者之義也傳曰嫁者其收收法撼而落之爲上王安石解謂剝棗皮繆

曰今西北多螢大者如棗能食蚊羅願曰此言螢以蚊爲糧未可信也模拟古今注螢一名丹良一名丹鳥劉彥和物色篇曰陽氣萌而元駒步陰律凝而丹鳥羞微蠢猶或入戲西時之動物深矣劉輿皇氏皆梁時人

辰則伏蟲風七月流火大火也五月昏中七月西流入月乃伏

辰也者星也伏也者入而不見也秦蕙田解曰爾雅大火謂之大辰夏時入月日在大火故伏而不見王西莊曰辰也者日所在也秋分日在氐末房初秋分後在心心也模拟猶是心也中曰大火伏與繫言辰者蒼一伏一繫之間方訓內火出火之故使指曰大火則稱名易淸此變文所由起也大火曰辰蕪曰元鳥變文有相配者此可以觀書法焉

鹿從

鹿從者從羣也傅氏曰鹿集賢大戴記作鹿人鹿人從者從羣也趙省齋曰古從字作从說分爲兩人宜將下人字併入經文作鹿从今依其說

鹿之養也離羣而善之

夏小正分箋卷三 六

離而生非所知時也故記從不記離君子之居幽也不言孔注曰鹿性得美食必呦呦相呼是善養其羣也兩鹿曰羣離三鹿曰離離也北牡偶也鹿偶而蠅之時非君子所知也小正言著或記其偶牝記其從羣而已或曰人人從不言呦故不記其偶牝記其從羣而已或曰人人從

也者大者於外小者於內率之也趙晉齋曰兩人宇亦鵠當云或曰從字傳意不致兩歧

也者如此只是申解從字傳意不致兩歧

鷹爲鼠藏

傳在三月徐解曰復其舊也感陽而翔感陰而蟄

參中則旦

正月初昏參中三月參則伏五月參則見入中旦伏見亦舉一以例其餘也入月日在房心宵盧正記星莫詳於參凡星皆有小星中旦七星中參在七星前五十度則素威當午方聞鷄鳴於丑未及乎旦之寅也然亦去昧爽不遠矣故曰則旦八月其穫欲人雞鳴而起殆有意焉月令孟春昏參中仲秋旦觜參連體者也此兩月星應中觜參連體者也此兩月星不又將改彼乎且小正記星春象與小正合若疑此不及夕故正月鞠則見而後曰初昏參中四月則由晨及夕故正月鞠則見而後曰初昏南門正五月參則見而後曰

有詘秋官司烜氏中春以木鐸修火禁於國中軍旅修火禁未有言凝火者

陟元鳥蟄月令仲秋元鳥歸時訓在白露易緯曰露蕪陟分元鳥歸金注曰古人重元鳥當其至而祠之故其來也書降其去也書陟皆貴之也蟄者元鳥去則多蟄於鳥岸土穴中

陟升也秋而高飛至元鳥者燕也先言陟而後言蟄何也陟而後蟄也

熊羆貊貉鼵鼹則穴若蟄月令仲秋蟄蟲坯戶時訓在蟄蟲咸俯在內皆墐其戶時訓火伏而後蟄降小正於八月辰伏之後總記蟄蟲降降者畢也上言鳥蟄舉一物此言獸蟄舉六物亦該三類焉熊羆剛猛貊貉陰柔鼵鼹小醜也熊山獸似豕黑如熊黃白文易緯小雪陰寒熊羆入穴謂能預知寒候也貊貉似狸猪貉似狐貍善睡得埋防弗去而緣是善窟者鼵南齊俗謂曰貊貉一名鼵詩窮窒熏鼠詩識名解謂即鼵田鼠鼵鼠狼一名鼵詩窮窒熏鼠詩識名解謂即鼵鼵其穴地爲隊甚大寒氣易入又穴於九月故豳人以十月熏之使出也則盡其辭也若及也與也蟄此蟄者故以若字兼之穴者蟄蟲寒而深大物有穴者蟄者故以若字兼之穴者蟄蟲寒而深

居蟄乃伏土而不動矣

夏小正分箋卷三

元服秦解曰夏都安邑北連北方多寒氣至十一月而陰氣盛極陽氣始萌冬至一陽生之候也蔡氏謂非必其蟄之況矣衣裘宜也蔡氏謂非必其蟄之況矣人謂夏之王見於書者始此蓋以小正一書在甘誓前也

王始裘者何也衣裘之時也

辰繫於日秦解曰辰者大辰也夏時九月在析木之津將旦辰始見於東方如繫於日也九月日在心九月在箕尾之間焉漢津析木之津也按在心謂秋分後在箕謂霜降後模在與繫義異在者居其所繫者連而及也八月日在尾末之時則相距十按在與繫義異在者居其所繫者連而及也八月日在尾末之時則相距十在心故心伏而不見九月日在尾末故心升而日亦隨八度外故朝覿宛之相距不甚遠故升如彼此牽連然故曰繫也唐書曰度議曰國語稱辰角見而雨畢天根見而水涸本見而草木節解馴辰角見而隕霜火見而清風戒寒牽昭以爲夏后之令周人所因推夏后之初秋分後五日日在氐十三度龍角盡見又先寒露三日天根見潮觀後寒露十日日在房五度而本見又五日而駟見故隕霜霜降六日日在尾五度而火星初見謹室昏中故時候日驚室之中土功其始火之初見期於司里撫此則所謂辰繫於日者即九月中氣後所見之星火也

雀入於海爲蛤月令爵入大水爲蛤時則在寒露後寒露十日日在氐十三度龍角盡見又先寒露三日天根見潮觀後寒露十日日在房五度而本見又五日而駟見故隕霜霜降六日日在尾五度而火星初見謹室昏中故時候日驚室之中土功其始火之初見期於司里撫此則所謂辰繫於日者即九月中氣後所見之星火也

小正記物不地此何以地曰雀爲蛤雉爲蜃淮海所獨也鷹爲入於海也之也天下所同也雀爲蛤雉爲蜃淮海所獨也鷹爲入於海也之也天下所九月鞏飛田閒體絕肥背有脂如被縣可炙食蛤爵黃爵也故地之雀黃爵蛤屬甲大如盞有黃紫花紋似雀毛俗名昌娥張嚢雀至秋入水化爲蛤明春復出於水爲黃雀此循環變化亦地氣使然與時亦無有也海濱凡月則有之異非常入也故曰非常

樹麥麥日至而穫與孟子同

月令乃勸種麥在仲秋管子輕重篇令以九月種麥日至而穫與孟子同

鞠榮而樹麥時之急也

唐荊川曰麥以續新舊之說故乘時爲急季注曰鞠榮樹麥農事之爲來歲計者復勤於秋柯大巖曰麥以金王之驗乎過此則水冰地凍矣故王始裘月令天子始裘在孟冬幽風九月授衣圀語暑而冬裘具皆夏令也徐解曰霜降而寒貴早

冬

十月

初祭獸　爾雅祠祠祭也郭璞曰皆四時祭名周禮曰仲冬教習戰陳遂以獮田注云獮殺也順秋氣也鄭司農云獮擇取不中禽以祭宗廟禮記曰仲冬獵以習武事注云獵捕禽以共祭祀與此異義曰狩殺獸聚而祭其先雖九月夏小正十月猶祭也故夏小正十月狩祭獸禮神契云獸伏豺食獸皆據十月是以羅氏注云建亥之月豺乃祭獸可施羅網則獵取禽獸是也陸佃曰祭言獸以大者祭也舊說豺祭天又或以爲皆自祭其先云黃注曰獵祭圓象天陽也豺祭方象地陰也

豺祭獸然後田獵其祭也殺禽以享上也所謂豺獺猶知報本

初昏南門見　盛百二曰載解云十月日在斗南門二星朝見於東南偪北辰見也初昏二字乃衍文戴氏震曰南門在斗南門二星入按傳子駿云大火謂心星也心星朝見於東南偪北辰見也初昏二字乃衍文戴氏震曰南門在斗南門二星久誤併南門見爲一節耳攷小正之例朝見曰見十月日在斗辰時乃出南門在太陽前寅初已見至太陽加卯織女正北向而南門亦進於巳若南門正午則太陽已出而不可見故記見不記正天官書曰亢南門惟此時爲然夏晚則不可見矣

夏小正分箋卷四　一

初昏南門見　經止一正一見有闕文

南門者星名也及此再見矣

黑鳥浴　尚書中候黃魚雙躍黑鳥以浴商頌譜正義浴引作雒謂

黑鳥浴者何也烏也浴也者飛乍高乍下也詩云莫黑匪烏有飛烏有浴也飛者何狀其飛也鷖飛西羅紘黑者反哺之慈烏也浴者何狀其浴也鷖浴日者飢鷖旦日蠖蠖風春雨躍旋飛曰躍一上一下曰浴烏浴鷖容皆飛狀也璞雅曰俗候烏飛翅重知天將雨然在十月則雨畢矣四民月令農家諺云鴉浴風鵲浴雨小正記此殆以占風矣

時有養夜　養夜者冬鶯室中女事紡績緝縷之所作也公羊傳入同巷相從夜績至於夜中故女功始於是月也或曰以五月養日照之則養夜亦以十一月書日冬至不書再云養夜故書之耶曰然夏湯舉日冬陰舉夜十月綿陰其書夜也固宜

十一月謹按所以書養夜於十月不書於十一月書日長至日漸長夜漸短矣而十月之夜正在十月之末故不記於彼而記於此曰時有之耳不必者言或遇日至在十一月本之時則有定有也

將就養而無已矣且或日至在十一月之本則養夜亦以十一月者

養者長也若曰之長也云詩云夏之日冬之夜毛傳曰長也

納冰　始冰四民月令農家諺云河射角堪冰也或曰著即樂著太始之著音酌著冰沒水猶言結冰

雉入於淮爲蜃　月令大水淫蜃時雨降雉入於淮爲蜃鄭志在小雪雉爲蜃雀爲蛤皆飛化爲潛也晉語趙簡子曰雀入於海爲蛤雉入於海爲蜃鼈魚鼈皆不能化本草昭曰蛤小蜃大於海爲物蜃介物類

夏小正分箋卷四　二

蜃者蒲盧也　中山經曰青要之山南望堵山蜃蒲盧也郭璞蒲盧即蜾蠃是也多僕語言買民之食移就蒲蠃於東海之濱見蠃螺同本草謂海南鸚鵡螺即雉所化故紅鮮翠滴文采猶存然則傳所謂蒲盧者亦螺蚌之通稱與

織女正北鄉則旦　婁處北織女悔向降婁正北向則旦摸按是月南門晨見鵲初升於東厥體未正迨正北向而昊天則旦則言乎其速也前八月參中則旦女正北向則旦其速旦者明動晨功已勤於夜而晨氣方寒則俟黎明可也故以織女正北向爲候同一書旦而時有不同矣正北向則旦正子午蓋偏在東方言乎其向則正是正子午蓋偏在東方言乎其向則正北向則旦漢西流揚升菴闇小正舊注有河漢西流揚升菴闇之文箋當在此因悟小東詩所謂東有啓明西有長庚之文寒衣之節在七月之織女也夫天孫待旦而雲漢章焉寒衣之候在十月之織女也夫天孫待旦而雲漢章焉寒涼之況非初秋飛霜公子褰裳洗耳之景色斷宵征而陽鳥是顧其寥廓寒涼之況非初秋飛霜公子褰裳洗耳之景色斷宵征而陽鳥是顧可識矣

織女星名也七月織女無停脫飾於此

十有一月

王狩徐兼曲田周官大司馬中冬教振旅遂以獮田中冬教大閱遂以狩戮禽傳曰四時之田皆仲冬王狩然則三時皆不徒興其實左傳曰三代之田皆革車貔貅冬狩者因農隙以講武功不出一冬其三時皆務農而一時講武非謂夏禮與且獮風夏也

狩者言王之時田時曰之子狩又曰從公于狩此狩者取禽稱焉王者民之所歸往也冬獵為狩通義曰冬謂之狩左傳注曰狩圍守備也

夏小正分籠卷四

陳筋革周官獸人掌罟田獸辨其名物時田則守罟及獸入於腊人皮毛筋角

陳筋革者省兵甲也黃注曰收所獲之獸其筋革可供兵甲之用者則陳之左傳所謂皮革齒牙骨角毛羽不登於器則君不射古之制也

入於王府

狩圃人不從畜人者張注謂農官按季說是季注謂農官去極彌遠其影彌長遠去極彌近其影彌短近短乃極冬乃至焉曰道發南

有三義一者陰極之至二者陽氣始至三者日行南至此傳士第二說日月令曰日短至陰陽爭諸生蕩蕩鄭注曰孔動也君子止日齊人謂蔔萌生蒙冢萌生之貌也故麋角隕記時焉爾此回證上節見記彼者爲此耳益冬至以陽生爲驗故言陽氣之動始於日至日爲宗諸生所向時至氣動理無隱而不彰彼麋角更新可以日驗小正謹記之以爲驗端云沃官書曰鹿角解蘭根出略以知日至與此意同

十有二月

鳴弋 金注曰弋當作翼今雪霜風之晨鵻鶉鳴模拔卵茗菜面已禽經曰朱雀景公時食腥粟之飯炙三弋五翼子春秋嬰相齊古字通又曰谷鳩鳴則小雨鵻鳴則大風鳥鳴也飛而翔善鈔盜俗呼餓老鴉其鳴也行則風坐則雨弋也者禽也先言鳴而後言弋者何也鳴而後知其弋也

元駒賁

元駒也者蝗也駒方言作蜘廣雅元駒蜉蝣也顧起經曰元駒是蟻之大者以其色黑故謂之元以其體賁者何也走於地中也釋言奔走也詩鶉之奔奔謂之元駒之賁賁是賁卽奔故傳訓走法言曰天降時雨山川出雲左傳表記俱作賁賁春乎將先秋而後秋乎吾見元駒之步雉之晨雊也化其可以已矣哉蓋陽氣旦暗也旦一故記之也旦作旦經中又重出者二葭蘆也頃蘆也重見於經文者也葭蘆爲食矩者人之所以生頃蘆角也二者皆陽氣之所以生頃蘆角爲陽氣者人之所由生故書之旦明也暗見也言陽氣明可見也模拔史記淮南並說冬至蘆角解時訓在冬至叉五日小正月令七十二候冬至前後並言隕蘆角解察物尤詳放月令七十二候凡四見而於仲秋曰鴻鴈來季秋曰鴻鴈來賓連言之者重陽之義也經文重出者二葭蘆也頃蘆也重見於經者也葭蘆爲食矩者人之所以生頃蘆角也二者皆陽氣之所由生故書之旦明也暗見也言陽氣明可見也模拔史記淮南並說冬至蘆角解時訓在冬至叉五日小正

角隨墜之時即無非陽氣萌動之時今日隨一慶角至於旦旦而隨則陽氣旦旦而晞矣傳言陽氣旦晞猶易言盛德日新蓋詁經重言以申明之之意亦探賾之之辭也

夏小正分箋卷四終

秦夏小正

明張氏約園開雕

昔韓昌黎讀儀禮曰古書之存者希矣百氏雜家尙有可取況聖人制度邪余於夏小正亦云夏小正錄於大戴記中傳之者戴德也謂戴德撰之者非前儒早辨之顧或云傳之者蓋亦高赤之流見莊述祖夏小正經傳序此猶詩序作於何人今不可攷然離序而言詩往往枘鑿不相入舍傳而治小正要其歸粹者鮮矣吾鄉姚復莊先生續學士也尤工於文著有夏小正求是四卷其稿藏於馮氏伏跗室爲咸豐辛酉九月題辛酉九月亦越七十八年復翁手錄稟

年余喜其言之粹也爰取而刻之先生所見者凡三十六家余得之者過半然余所見而作於先生之先爲先生未見者亦夥先生舍諸家文字之異同不論獨論其辭義而釋義又判正與別別者先定名曰考異後改曰別義手稿先書考異塗改爲別義低一格書蓋愼之也其評孔氏大戴禮記補注曰顓軒篤信傳文不容一語之出入故所著有未盡善處然則先生非信傳者歟顧從傳者仍不少閒有闕之者如執陟攻駒如貍子擊肆如蕃蘭如煮桃之類於古有證成一家言無緐毫鈔襲誠哉其求是也說者曰小正記時候非記禮制先生駁之曰小正記禮制屢矣正月初歲祭耒始用暢二月丁亥萬用入學吉禮也二月綏多士女求是本作士女嘉禮也十一月王狩陳筋革軍禮也書修五禮而小正記其三焉尙得曰非禮制乎斯又與盧召弓識張稷若補注所云於綏多女士張本作女士見夏道尊命近人而忠焉於財祭獸見夏之先賞後罰先祿後威焉於其終篇再書隕麋角而以爲聖人扶陽抑陰之意者同夫小正非完書也正月凡二十二事二月十四事三月十三事四月十事五月十事六月三事七月十一事八月九事九月九事十月七事十一月三事十二月五事可記者豈止此乎且既曰

小正必有其大正焉所謂夏時之等也然書闕有閒矣要之不離於古書者近是況記時往往與豳風合而月令亦周世所作所據皆夏之時昔魯恭已言之淮南時則訓四時寒暑十二月之常法又取諸月令汲冢書月令篇雖亡而月令解亦夏時也今天下紛紛陰陽錯亂民生憔悴有甚於泽水之儆予遑論鳥獸草木時若讀小正一書不禁感慨係之後有作者彙合諸家之異同

如呂東萊之成讀詩記則更有進余固有志焉而未逮者也時民國二十九年九月後學張壽鏞

夏小正攷是序

三四明叢書

約園刊本

夏小正求是引據各本書目

宋

傅氏崧卿　夏小正戴氏傳本

凡四卷刻通志堂經解中崧卿字子駿山陰人官至給事中宣和辛丑自序其書始分經傳每月爲一篇而傳中仍載經文以相聯綴關本錯簡處以集賢本校改朱子從之

閩澹本附見澹字漢卿政和中人其書不分經傳有注釋二十三處

夏小正求是引據目　一　四明叢書　約園刊本

集賢院大戴禮本附見

韓氏元吉　大戴禮記本　國朝朱文端公巡撫浙江時得制府滿公藏宋本重刻康熙戊戌自序云得戊爲序

今刻在藏書十三種中韓穎川人淳熙乙未自序云得范太史家本校正

朱子夏小正本

刻儀禮經傳通解中分列經傳悉從傳本閒有增改處參用韓本

王氏應麟　夏小正本

刻玉海中有經無傳以朱子本爲主而有脫誤

元

金氏履祥　夏小正注一篇本

刻資治通鑑綱目前編中經傳文依朱子本注則仁山自爲之

明

楊氏慎　夏小正解本

今刻本存一卷首載經文次戴德傳次金仁山注傳注有未安者升庵乃自爲之解正德壬申九月序刻

夏小正求是引據目　二　四明叢書　約園刊本

王氏廷相　夏小正集解本

刻王氏家藏集中一卷只載經文月爲一篇傳閒附集解中自序云義之通者傳之闕其不可知者是也故所解頗多新義

沈氏泰　大戴禮記本

刻漢魏叢書中

朱氏養純　大戴禮記本

專刻本

潘氏基慶　夏小正本

王氏應麟　夏小正本

刻古逸書中有經無傳

董氏斯張夏小正本

刻廣博物志中有經無傳

朱氏朖行夏小正解本

專刻本今存一卷是書蓋取戴傳金注而成第有小異

陳氏澧夏小正本

刻十三經解詁中有經無傳

國朝

夏小正戴氏震引據自

武英殿大戴禮記本

乾隆四十二年六月庶吉士戴震校上有案語九十條

徐氏世溥夏小正解本

一卷存抄本世溥字巨源新建人榆墩集中之一卷

馬氏驌夏小正本

刻繹史中有經無傳

黃氏叔琳夏小正注本

也有經無傳

今刻本存一卷盧抱經爲之跋見集中

張爾岐夏小正傳注附見爾岐字稷若號蒿庵滋陽人康熙初年作

姜氏兆錫夏小正本

刻儀禮外編中

諸氏錦夏小正詁本

今刻本存一卷有經無傳草廬宮贊自爲序

范氏家相夏小正輯注本

今刻本存四卷家相字蘅洲會稽人博采諸家之說

夏小正戴氏震引據自

正其錯誤辨其名物皆有疏證乾隆三十二年自爲

序嘉慶乙卯年刻

盧氏見曾大戴禮記本

刻本存雅雨都轉合東原抱經兩家校本刻於揚州官署乾隆丁丑冬自序每卷首行題云周尚書右僕射范陽公盧辨注凡例曰夏小正一篇舊本經傳參雜今取宋元及近代單行注本校正傳文皆低一字其譌誤刊落頗多

元劉貞大戴禮記本附見貞字廷幹海岱人官嘉興

路總管至正甲午刊板於嘉興路學宮鄭元祐作序
孔廣森曰分上下卷無注案孔本作劉貞庭蓋誤讀
鄭序連上文故也
戴震大戴禮記本附見東原編修先於乾隆丁丑夏
校此書後在四庫館又有校本詳見前
盧文弨大戴禮記本附見抱經學士自丁丑年與東
原編修商閱此書後又六七讐校逮刻成覆閱又得
數事庚辰冬日爲跋今案雅雨引盧本乃庚辰前校
閱之本宋茗香曰抱經先生校雅雨堂本其曰官本

據永樂大典本劉本元劉庭幹本程本漢魏叢書本
高安本朱文端本楊本袁本又有朱
本沈本方本名未詳是庚辰以後抱經復有校本矣
余俱未之見
秦氏蕙田夏小正注本
刻五禮通考中采王浚川及顧蔡二氏之說俱多其
自爲說者寥寥數條而已
明顧起經夏小正補解附見
蔡德晉夏小正注附見
畢氏沅夏小正考注本
刻經訓堂叢書中一卷宮保云就行世諸本互校之
以篆隸二體分寫經傳閒附釋義其字必期合於許
氏說文自序爲乾隆癸卯夏作
孔繼涵夏小正本附見
梁氏萬方夏小正考訂本
刻儀禮通解外編中一卷經傳文悉遵傳寫卿本其
曰附案者乃梁氏自爲之說具見考證
孝氏楚珩夏小正箋本

刻本存有經無傳楚珩字璞亭武進人自序云唐一
行金仁山蔡西山諸人考訂補注而傳文多有異同
節繁刪覆句梳字解刻爲袖珍便於觀覽乾隆三十
九年
孔氏廣森大戴禮記補注本
刻本存羣書拾補曰傳有一事分釋者有二事者竝
釋者文既雜糅故條別之著於每月之下正月經文
凡二十二事二月十四事三月十三事四月十事五
月十五事六月三事七月十一事八月九事九月九

事十月七事十一月三事十二月五事案聚軒簡信傳文不容一語之出入故所著有未盡善處

汪氏照 大戴禮記解詁本

刻本存引證叢雜故得失互見發明處亦少殊不足錄

任氏兆麟 夏小正注本

刻心齋十種中四卷兆麟字文田震澤諸生書中采芑雞始乳二事實可補舊本之闕餘注亦多新解王西莊作序乾隆丁未年刻

夏小正求是引據首

七

四明叢書 約園刊本

顧氏鳳 夏小正集解本

刻本存四卷經傳以朱子仁山爲主其采輯注說則多用黃薑圃本乾隆甲辰秋自爲序壬子刻

孫氏星衍 夏小正傳本

刻在岱南閣叢書中二卷校勘字句之異同不主發明以戴德傳作盧辯注孫氏星衍校勘精當後又作戴傳補注相傳未成而歿

夏小正求是引據首

八

四明叢書 約園刊本

陸氏雲錦 夏小正注本

刻本存一卷隨文演義少發明以戴德傳作盧辯注未知何本

胡氏重 夏小正考異本

今稿本存四卷書成於嘉慶辛酉夏合四十二家校勘精當後又作戴傳補注相傳未成而歿

孫氏詒 夏小正注本

寫本孫平湖人字陽桑注語簡約而多中於旨本書以外援引各家經說不具列目

李氏調元 夏小正箋本

署中

莊述祖 夏小正說義本附見

清鎮海姚　燮復庵撰

所記者小亦足取證故曰小正

正月

啓蟄　傳曰言始發蟄也

案月令孟春蟄蟲始振高誘曰乘陽始振蘇生也仲春蟄蟲咸動啓戶始出孔穎達曰戶穴也謂發所蟄之穴而出也早則孟春振矣晚則仲春出矣小正一書蟲魚草木鳥獸大半以早者記候故正月曰啓蟄

雁北鄉　傳曰先言雁而後言鄉者何也見雁而後數其鄉也鄉者何也鄉其居也雁以北方爲居何以謂之居生且長焉爾九月遰鴻雁先言遰而後言鴻雁何也見遰而後數之則鴻雁也何不謂南鄉也曰非其居也書禹貢彭蠡既豬陽烏攸居雁豈獨以北方爲居乎傳說謬　故不謂南鄉記鴻雁之遰也而不記其鄉何也曰鴻雁各本俱脫雁字不必當小正之遰者也

鄉讀爲嚮古文鄉嚮同字大曰鴈小曰雁高誘曰春從彭蠡來北過周洛至雁門孕卵穀古云木落南翔冰泮北徂是也月令孟春鴻雁來王應麟曰來當是北字之誤說詳九月昏鼎淮南子皆云孟春候雁北易緯作二月羅願曰正月其父母二月其子羽力弱故有先後之不同耳然則小正之候早矣

雉震雊　傳曰雊也者鳴也震也者鼓其翼也正月必雷未確雷不必聞惟雉爲必聞之何以謂之震雷則雉震雊雉相識以雷　洪範五月傳正月雷微而雉呴雷通氣也蔡邕月令云雷在地中雉性精故獨知之應而鳴也

震讀如娠爾疋釋詁注妊猶震也傳方震大叔釋文震本作娠古文震娠通用雊說文雉鳴雊雊雉鳴而雊如雞之呼卵雞孚卵耳月令季冬雉雊呂覽作乳雉雊詩云雉之朝雊尚求其雌又云雉鳴求其牡冬感陽而雊雌也春始乳而雊也故月令言雊不言震小正兼言震雊古書相爲表裏如此

別義王廷相曰震晨之訛也雊鳴也法言吾見玄駒之步雉之晨雊也司馬溫公注螳出蟄而行雉之朝雊皆春候也方氏曰爵乳子而集以春雉求雌而雊以朝蓋雉當春而雊孚殼時也載傳以爲

雷鳴而雉雊失之　徐世溥曰震大也前此則雊矣雊而未震今案歲華紀麗引夏小正作雉震雊王氏之說本此但偽本未敢信耳

魚陟負冰　傳曰陟升也負冰云者言解凍也

爾疋釋詁陟升也傳本此月令孟春魚上冰王應麟曰鹽石新論謂小戴去一負字於文爲闕呂氏春秋亦無負字

魚高誘以爲鯉鮒之屬背曰負仁山曰冬魚氣在腹故降春則氣在背故升負冰者春冰薄背若負之也

農緯厥耒　傳曰緯東也束其耒云爾用是見君之亦有耒也　臨海洪氏本作君子之亦有耒也

農謂農官　農即田畯爾疋畯農夫孫炎注農夫田官人爲之故曰田畯周官無田畯之職七月甫田大田故曰農夫田畯亦名司嚮選俊三詩皆云田畯至喜何偕定爲夏詩是田畯爲夏后氏之官矣月令季冬命農計耦耕事修耒耜具田器仁山曰古者立春先時命農大夫咸戒農用戒命在先緯耒在後故月令早於小正耜柄曰耒耒刃曰耜博疋緯東也釋名又訓圍束耜於耒反覆圍繞故曰緯耒

詩曰三之日于耜即此黃佐曰昔歲入此室處今往于田修田器錢鎛之屬豳風用夏正三之日即夏正月故詩與小正合

初歲祭耒始用鬯　傳曰其曰初歲云者鬯也者終歲之用祭也言是月始用之也初者始也

祭耒禮失傳月令元日天子祈穀於上帝祭耒當亦是祈穀之祭鬯即鬱鬯古文鬯鬱通用鄭氏曰鬱鬱金香草葉若蘭十二花色如紅藍禮煮鬱和酒曰鬱鬯釀秬不和鬱曰秬鬯夏后氏祭尚灌故祭用鬯明堂位灌尊夏后氏以雞彝古鬱合鬯故詩曰瑟彼玉瓚黃流在中仁山曰祭耒始爲耒耜之人易繫辭

神農作耒耜

別義任文田曰風俗通琴以舒意其和樂而作者命其曲曰暢暢者言其道之美暢續文章緣起堯有神人暢蓋古樂歌之名取萬物乘時而暢達也

圃有見韭　傳曰圃也者園之蕪者也或曰祭韭也

何楷曰韭乃陽菜春始發露故小正紀之傳說即幽風四之日祭韭非是說文韭一種而久生故謂之韭劉基云韭者久也所以久吾生也　南史文惠太子問周子荣食何味最勝曰春初早韭早韭即今之黃韭本草莖名韭黃

根名韭白俗總呼韭菜

時有俊風　傳曰俊也者大也大風南風也何大於南風也曰合冰必于南風解冰必于南風生必于南風宋咸熙曰高郵顧問集解曰合冰必於南風不可強解殺亦未詳太平御覽合冰必於北風解冰必於南風殺必於北風傳文當是傳寫之誤乃反據以爲正信如此則是悞語且於俊風句義無所係何取以著傳耶乃梁氏萬方亦以南風爲未詳孔氏廣森亦謂此傳似失其義卽他本俱未有確解闕其疑焉可也　洪氏疏義作合水必於南風據郤自昌說云冰非南風不結今故大之也　侍郎時猶然也

楊愼曰春秋內傳冰以風壯而以風出不聞曰南風以南訓俊惟戴傳爲然月令東風解凍復與此異何也曰東風其常也故直曰東風解凍南風時有之非恆也故曰時有俊風今老農占驗歲首數日有南風以爲大熟其相傳也久矣

寒日涤句凍塗　傳曰涤也者變也變而煖也凍塗凍下而澤上多也

謂南風解凍也高誘曰南風火氣溫故寒日涤而凍塗詩傳塗凍釋也夏書厥土惟塗泥王廷相曰冬寒水始冰故塗凍春煖冰化水故凍塗管子曰至六十日而陽凍釋七十日而陰凍釋

田鼠出　傳曰田鼠者鼶鼠也記時也　洪本作嚙鼠

鼶鼠當作鼬鼠爾疋鼬鼠郭璞注形大如鼠頭似兔尾有毛青黃色好在田中食粟豆關西呼爲鼬鼠翟元云鼬鼠晝伏夜行貪猥無已夜出食禾詩魏風鼬鼠無食我黍鮑昭詩食禾竇鼬鼠禮郊特牲迎貓爲其食田鼠也卽此鼬通作碩陸佃云民力普存故曰碩小正爲碩鼠害稼故謹記其出不曰碩鼠曰田鼠者深著其爲害田之鼠也王氏曰鼬鼠亦非鼬卽鴽化之鼠羅願云常穿耕垣中行見日月光則死食竹根亦名竹鼬明與碩鼠異類好隱伏田中故同名田鼠鼶鼠則僅能頰裏藏食耳鵌食乃鼠之常技甚無足怪且古今并不聞有以田鼠傳之說不足信　三月田鼠化爲鴽

農率均田　傳曰率者循也均田者始除田也言農夫急除田也

農亦農官均說文平也書曰平秩東作黃倫曰田有疆界故當平事有先後故當秩小正言均不言秩秩

統乎均田之內也月令孟春命田舍東郊皆修封疆
審端徑術善相邱陵阪險原隰土地所宜五穀所殖
以教道民必躬親之農卽田也率所謂躬親教道也
均田所謂審端徑術也
獺獸祭魚　傳曰其必與之獸何也曰非其類也祭也
者得多也善其祭而後食之十月豺祭獸謂之祭獺祭
魚謂之獸祭何也豺豺祭其類獺祭非其類故謂之獸大
之也

說文獺獌屬狀如小狗水居食魚月令正月獺祭魚
周書作雨水之日孝經緯獸蟄伏獺祭魚則十月中
也是獺一歲再祭魚王制獺祭魚然後虞人入澤梁
乃在十月月令本於小正故正月曰獺祭魚俗傳獺
祭魚銜一枚以爪按其頭作聲象人巫祝俗呼魚師
祭畢獺食諸魚縱魚師入水陸佃埤正所云進而弗
食卽此義或曰獺祭鯉魚嗜鮪魚

鷹則爲鳩　傳曰鷹也者其殺之時也鳩也者非其殺
之時也善變而之仁也故其言之也曰則盡其辭也鳩
爲鷹變而之不仁也故不盡其辭也易通卦驗云
鷹鷙殺之鳥

煖倘多堆積勢必至阻淺淤塞而溉灌倍難故命官
至川澤之閒而決之使導庶高下皆可
耕耘耳

別義王廷相曰積雪之澤未消則土田膏澤可及
時服農也

初服于公田　傳曰古有公田焉者古言先服公田而
後服其田也

黃叔琳曰夏后氏五十而貢民受田五十各貢其五
畝之入於公孟子曰惟助爲有公田夏周無公田也

夏無公田其曰公田何也古者有是言也君曰爾私民曰我公矣凡服於田也必有其初以初耕者爲公耕而責其常供是名爲公田矣意龍子以貢校數歲之中以爲常者推公田之所入以爲言耳蓋雖代耕而貢未爲井地周之遂法十夫有溝百夫有洫其遺象也故孟子云惟助爲有公田然則小正言公田非貢無公田也孔廣森曰夏后氏五十而貢殷人七十而助周人百畝而徹又曰惟助爲有公田宋儒謂夏無公田民耕五十但貢上五畝耳今以小正此文推之則夏亦有公田矣意龍子以貢校數歲之中以爲常者推公田之所入以爲言耳蓋雖代耕而責其常供是名爲公田而不啻賦之矣惟助則但藉其力以耕而不責其凶歲之入故曰惟助爲有公田非貢無公田也孔廣森曰夏后氏五十而貢未爲井地周之遂法十夫有溝百夫有洫其遺象也故孟子云惟助爲有公田然則小正言公田非貢無公田也孔廣森曰夏后氏五十而貢未爲井地周之遂法十夫有溝百夫有洫其遺象也故孟子云惟助爲有公田然則小正言公田

芸香茶葉似邪蒿生熟皆可啖月令仲春芸始生芸荚至是舒矣故采之以薦廟也程瑤田曰余目驗此草却知古人云可食信矣近聞之嚴州遂安人云彼地呼爲綿青采其葉水瀹之去苦味復易清水浸半日同糯米粉擣勻作餅蒸食之

鞠則見　傳曰鞠者何也草名也草名各本作星名案九月有榮鞠之文故傳云歲再見星名當是草名之誤　鞠則見者歲再見爾一本鞠則見者上有云字句無鞠字爾字即今之秋華鞠鞠通菊仁山曰春初始苗羣芳譜藝菊法花謝後翦上餘留近根三四寸或時時向陽曬之肥水灌之過立春節根苗自旺仁山之說信矣明王浚川集解亦主之

剔義黃叔琳曰鞠星蓋黃星也舜時黃星見或夏后氏亦有之臆說汪照曰案爾疋曬謂之柳詩傳云三心五曜箋云曜在東方正月時也春秋元命苞以柳爲五星天文志星經以柳爲八星後之明曆象者皆以元命苞爲非又案天文志柳謂鳥喙則喙是柳星也以其爲鳥星之口故謂之喙天文志不見鞠星當緣喙鞠緩讀之聲相近而遞訛也盛

百二曰鞠矧爲杵曰星也見旦見也雜記暢曰以
桷杵以梧桷鞠古通也昏參中則正月日躔在室
壁之交而杵曰在危宿北距赤道二十餘度則日
未出之先晨見寅方矣小正先言朱芸而卽繼以
鞠見蓋以爲祭祀之候也洪震煊曰鞠虛星也鞠
則見者晨候也凡言則見者皆謂曏見而後伏伏
而後再見如云柳星柳自季夏以後無夜不見於
天不應至正月始言則見若虛星自十月昏伏至
正月晨見故經曰則見傳曰再見也其謂虛爲鞠

者案爾疋釋詁云鞠盈也鞠有盈義盈虛相反鞠
之爲虛其猶治之爲亂甘之爲苦徂之爲存與古
人本有以義適相反命名者以是謂虛星爲鞠星
也陽湖孫淵如觀察云鞠虛聲相近也

初昏參中　傳曰蓋紀時也

月令孟春昏參中元嘉曆立春昏昴九度中月半昏
觜觿一度中計正月昏參中在立春後三十日依三
統曆則當在立春後六日今考胡亶中星譜雨水以
嚮斗杓縣在下者魁枕參首旦參中故斗杓北下而
旦魁參相應也八月日躔大火辰則伏者爾疋大火

謂之大辰大辰房心尾也心三星中明大者凡言大火主焉說詳五月此所謂辰也日在則其心不星故曰伏同日出沒矣說詳九月去日半次而後朝覿旦參中者已過中猶言之舉大體也九月日躔析木之津辰繫於日者辰心也與辰則伏俱當作房星解說詳九月日將出心乃見東方十月日躔星紀南門二星朝見於東南隅非昏見也南門非亢宿也說詳十月言初昏者失其傳也織女北嚮而旦星紀東升故降婁直北織女恒嚮降婁者也十一月日躔玄枵十二月日躔娵訾之口凡夏時日躔所在與今差二次與周時差一次星之見伏旦昏中悉因之而異

斗柄縣在下　傳曰言斗柄者所以著參之中也

斗七星枸斗之魁尾斗之首尾以南爲上北爲下言尾則首可知參中則魁南向枸下縣矣故傳曰著參之中

柳稊　傳曰稊也者發孚也

仰曰楊俯曰柳釋文稊稗也葉未舒曰稊今立春以後楊柳古人楊柳通稱故言柳而言楊柳皆稊矣曷不言楊而言柳

胡重曰周易大過九二枯楊生稊王弼注稊曰柳稊者楊之秀也孔穎達正義稊者楊柳之穗陸德明釋文鄭作荑荑木更生音夷孟子不如荑稗文選宋玉風賦被荑楊劉越石勸進表生繁華於枯荑李善注引周易稊與荑通考說文禾部無稊字木部稊木階也草部荑草也蒴蒻荑芙也爾正蒴蒻荑芙郭璞注稊似稗布地生蔟草重謂荑稊二字古人通用今作稊乃稊之省耳

故曰柳梯今案稊仁山本作梯徐說蓋承其誤

別義徐世溥曰梯者若梯然始生參差如有層級

梅杏櫰諸本作柂或作柂皆誤　桃則華　傳曰櫰桃山桃也

梅似杏實酢杏酸不及核櫰桃山桃傳本爾疋郭注實如桃而小不解核鄭注今野桃味稍酸月令淮南子周書易緯俱曰二月桃始華然則正月桃華乃櫰桃矣或曰櫰與桃爲二種非是

別義徐世溥曰柂治也詩曰析薪柂矣觀其理也

凡桃扐其皮則茂柂之謂也柂桃者蓋經柂之桃也桃而華得其宜故也今案櫰舊本誤作柂徐說之誤有自來矣

緹縞　傳曰縞也者莎隨也緹也者其實也先言緹而後言縞者何也緹先見者也何以謂之小正以著名者也洪本作以小著名也黃本作以著名也洪本多一小字黃本無者字今從大戴本　洪氏多小字從閩滄

謂染采也與八月玄校同義緹赤縞白也禹貢徐州厥篚玄纖縞小爾疋纊之精者曰縞縞之麤者曰素素同斁說文斁白斁縞急就篇白斁白素之精者是素亦精縞矣周禮染人春暴練鄭注練其素而曝之將以染也論語繪事後素玉藻白受采縞染緹故曰緹縞說文緹丹黃色草人注赤緹綠色爾疋一染謂之纁郭注今之紅也縞緹則色赤故禮記注白經赤緯曰縞古有虞氏燕居縞衣弁卽染之以爲君服乎

不然古固無白衣之制

別義王廷相曰爾疋蒿侯莎其實緹乃香附子之苗也此時成實故曰緹蒿諸錦曰蒿莎草其色緹舊以緹爲實非莎無實今案小正凡草之華曰榮草之榮而實與榮而不實均曰秀若從傳說經文當云縞秀矣何獨於縞變其例曰緹乎傳說不可從

雞孚粥音祝鬻音育非　傳曰粥也者相粥之時也或曰孚嫗伏也粥養也別本孚作桴李聿求注桴讀如孚　朱駿聲曰卵孚也从爪从子會意古文从爪从呆从孚从爪反覆其卵故从爪或曰爪亦聲據保篆古文當補古文采廣疋釋詁一孚生也夏小正雞孚粥傳孚嫗伏也孚亦作菢通俗文雞伏卵北燕謂之菢　黃氏模引韓詩外傳曰卵之性爲雛不得覆伏孚育積日累久則必成爲雛是桴粥卽孚育也

程瑤田曰說文孚卵孚一曰孚信也方言北燕朝鮮洌水之間謂伏雞曰抱其卵伏而未孚始化曰涅淮南子夫鴻鵠之未孚於卵也一指蔑之則亡形是孚爲將成雞之名抱卵曰伏不謂之孚粥雞呼聲或作鬻盧氏曰粥鬻古通用粥又同祝說苑張弓而祝雞黃氏曰雞無乳故祝之曰啄啄韓子祝祝庭中拾螻蟻是也蟲鳥之屬每有愛子心果蠃呼象我雞呼粥粥亦物性之異耳今家雞育卵呼聲固粥粥然也益信小正之言是矣或說訓粥爲養非粥訓養乃鬻字俗省作粥古文粥鬻二字音義俱別

二月

往纏黍禪　傳曰禪單也　洪氏頤煊義本黍作柔云當爲暺禪作譂云本程鄭諸家本釋爲殫義

范家相曰黍當作麥氾勝之書黍大暑種暑後收二月安得纏黍乎惟麥種於九月收於四月二月正纏

麥之時予案范氏之說非黍早黍也大江以南無種
黍之地北土之穀宜黍月令仲夏農乃登黍黍新熟
也蔡邕曰卽今之蟬鳴黍管子曰至百日黍秫之始
語云黍生於榆百日成實以日計之則二月當已布
種唐李白詩東皐春事起種黍早歸田可證仁山曰
耰當作種亦非說文耰摩田器賈思勰曰古曰耰今
曰勞謚云耕而不勞不如作暴耰猶今之壓田也凡
農事自播種至芸田均謂之種如仁山說無以見古
人耰黍之義矣說之錯誤明甚春日溫和故耰黍者
其子則養其母故羔見俊而助厥母嚙羊生甚繁

皆衣褌古單衣謂之褌單襦亦謂之褌釋名如襦無
絮曰單襦俗呼袷衣是單者乃單袷衣也仁山曰褌
單衣義亦未悉
別義徐世溥曰褌墠也種黍之場也黍以三月上
旬種爲上時故二月耰其墠也
初俊平聲羔助厥母嚙　傳曰俊也者大也嚙也者養也
言大羔能食草木而不食于其母也羊蓋非其子而後
養之善養而記之也或曰夏有暑祭祭者用羔是時也
不足喜樂喜羔之爲生也而記之與羔羊腹時也
俊讀如遂古文俊遂通用說文遂復也足將進貌埤
疋曰羊性前逆其狀似之羔小羊初生跪飲母乳到
此免母懷矣而尙曰羔也羔何可以大名耶大斯羊
矣羊斯臻矣羔不過遂遂然學習耳君子喜其有臻
羊之兆也故記之曰初俊蔡德音曰羔食草木而不
食母乳則羔母得以自養故曰助厥母嚙
別義徐世溥曰俊餕也卽獻羔之禮詩稱祭韭記
載開冰皆於是時爲牲者聖人不得已而用之用
其子則養其母故羔見俊而助厥母嚙羊生甚繁

殺多士女　傳曰冠子娶婦之時也各本娶作取別本士女作女士或
引朱子詩傳謂女子之有士行者
夏后氏冠禮未詳昏禮合乎周制故媒氏令仲春會
男女鄭氏曰陰陽交成昏禮以順天時至春秋稍有
變通故經書逆送無定期家語霜降而婦功成嫁娶
者行焉或謂古人嫁娶亦無定期非也禮有納采至
冀雁通是嫁娶中所行之事古人擇日請期豈能刻
期而竣乎秋行而春娶焉故繼之曰冰泮而昏禮殺

非謂自秋徂春皆會合男女之日也詩云春日遲遲樂與公子同歸又云我行其野薇蕨芾其樸賈公彥曰均古人春娶之證李調元曰綏即月令養幼少存諸孤也存亦安也

丁亥萬用入學　傳曰丁亥者吉日也萬也者干戚舞也入學也者太學也謂今時大舍菜也

仁山曰即月令仲春上丁入學習舞釋菜也考竹書紀年有虞氏十七年春二月入學初用萬脫日予以曆法推之舜十七年二月三日當爲丁亥鄭氏曰上丁者月令乃擇元辰注曰郊後吉亥陰陽法式亥爲天倉祭祀求福宜稼于田故先取亥無亥乃用丁亥而此禮遂廢乎謂即舜十七年事虞夏之文尚質故史臣直書之以爲例耳萬舞名文舞曰羽曰籥武舞曰干戚　凡古人舞萬舞者兼文武大禹謨舞干羽于兩階是也傳說以爲干戚舞誤矣趙敬夫曰呂東萊讀詩紀萬舞者二舞之別名籥舞者文舞之別名文舞亦謂之羽舞以今考之大禹謨舞干羽于兩階孔安國傳舞文舞亦得爲文舞矣左傳將萬而問羽歟何休公羊注婦人無武事獨用文舞夏小正萬入用籥是羽舞名萬矣息媯

問振萬曰先君以是舞習戎備是干舞名萬矣依左傳疏萬是武之大名孔傅干亦文舞者蓋干取以自敵不主殺敵故曰文舞其實干是武舞也萬舞專爲干舞自是大武公羊之說左傳疏已不用僖頌萬舞洋洋商頌萬舞有奕商魯之廟豈應存武而廢文耶毛詩釋萬亦兼干羽而言義優於鄭

別義徐世溥曰丁亥者夏水德王故尚亥黃叔琳曰月令上丁命樂正習舞舍菜仲丁命樂正入學習樂知必用丁也少牢禮來日丁亥鄭注禘于太廟禮曰不得丁亥則己亥辛亥亦用之賈疏必須亥者月令乃擇元辰注曰郊後吉亥陰陽法式亥爲天倉祭祀求福宜稼于田故先取亥無亥乃用丁之上旬丁日也則紀年與月令之說合竊意小正一書禹元年頒於邦國帝王制禮世守弗替使必擇丁亥日設二月無丁亥而此禮遂廢乎謂即舜十七年事虞夏之文尚質故史臣直書之以爲例耳萬舞名文舞曰羽曰籥武舞曰干戚　凡古人舞萬舞者兼文武大禹謨舞干羽于兩階是也傳說以爲干戚舞誤矣趙敬夫曰呂東萊讀詩紀萬舞者二舞之別名籥舞者文舞之別名文舞亦謂之羽舞以今考之大禹謨舞干羽于兩階孔安國傳舞文舞亦得爲文舞矣左傳將萬而問羽歟何休公羊注婦人無武事獨用文舞夏小正萬入用籥是羽舞名萬矣息媯

餘辰此入學用丁馬融謂取文明之義則干必用丁支必用亥也

祭鮪　傳曰祭不必記記鮪何也鮪之至有時美物也鮪者魚之先至者也而其至有時謹記其時月令仲春天子薦鮪于寢廟鄭注進時美物也爾正緐鮪郭注鮪鱣屬大名王鮪小名鮛鮪陸佃曰鮪岫居春孚于陽水經注聲縣北崇原邱下有穴潛通江淮達於河直穴有渚謂之鮪渚李善曰穴在河南小平山鮪見日常浮水上釣人取以獻天子用祭故地

志蠙縣今屬河南府夏都安邑今爲解州夏縣相隔僅四百里耳今絳州亦產鮪魚　陸璣曰鮪形似鱣而色青黑頭小而尖似鐵兜鍪口在頷其甲可以磨蓋大者不過七八尺今東萊遼東謂之駔魚或謂之仲明魚仲明者樂浪尉也溺死海中化爲此魚

別義徐世溥曰鮪卽今之鱘鮧王夫之詩經稗疏鱘魚惟江南有之北方所無朱子謂鮪似鱣而小體無鱗甲則顯似今之鱘魚矣

榮菄　傳曰榮也

榮爾疋翼苦菄注今菄葵葉如柳子如米汐食之滑

唐本草注此菜野生非人所種葉似戴花紫色味甘

詩菄菜如飴甘如飴也王夫之曰食之甘而滑謂之

苦菄舊說以古人語倒猶甘草爲大苦之例菄以滑勝甘次之故內則菄萱枌榆以滑之公食大夫禮鉶芼皆滑注滑菄萱之屬菄音謹別有菄音靳爾疋岌

菄草注卽烏頭江東呼爲菄烏頭毒草食之殺人本

草附子苗曰烏頭俗呼孩兒菊國語置菄子肉與犬

斃韋注菄烏頭也卽此然則菄可食而烏頭不可食矣或以此菄卽烏頭非是

別義李調元曰菄生水濱俗呼苜菜

采蘩　傳曰蘩由胡由胡者蘩母也蘩旁勃也皆豆實也故記之

蘩亦菜名爾疋蘩皤蒿注白蒿又蘩由胡注未詳攷蘩卽蘩陸佃曰蘩母曰由胡子曰旁勃本草蘩春芽曰蘩秋老曰蒿水陸皆有之詩云于以采蘩于沼于沚鄭氏曰以豆薦蘩菹蘩生沚沼則蘩爲水草無疑今溪沼閒春生白蘩細脆可食

別義范家相曰蘩卽今之茵陳

采苦　傳曰遽也

苦亦菜名當爲詩薄言采苦之苦疏苦似苦菜莖青白色摘其葉有白汁肥可蒸爲茹朱傳卽今苦蕒菜

廣疋蕒蕒也蕒別作苣錢大昭曰漢文俱通用今北方呼爲遽賣菜用醬生啖之汾州雁門所產味尤美

昆小蟲抵蚳　傳曰昆者衆也猶魂魂也猶魂魂也者動也小蟲動也其先言動而後言蟲者何也萬物至是動而後著也抵猶推也蚳蟻卵也爲祭醢也取之則必

推之推之不必取故言推而不言取

周禮梓人外骨內骨卻行仄行連行紆行脰鳴注鳴旁鳴翼鳴股鳴胸鳴謂之小蟲之屬月令昆蟲未蟄鄭玄曰昆明也明蟲者陽而生陰而藏也爾疋蚍蜉其子蚳注蚍蠭卵國語蟲舍蚳蝝韋昭曰蚳可爲醢內則服脩蚳醢今磚穴中每見白子細如飲粒卽此抵至也春煖而蟄蟲咸動矣小蟲抵蚳靡不蘇生而蠢動也故曰昆云

別義仁山曰蚳蝗卵也爾疋蚳蝗子在卵名蚳然此云昆及小蟲之微大抵皆卵鬻也王廷相曰昆眾也抵觸也蝗子在卵者名蚳小蟲皆然謂眾小蟲皆觸卵而生出也徐世溥曰蚳音持蟲類室不洒埽稠薦不熏滌則蚳生焉春陽氣動厥民析於是振動糞除其牀薦衮衮抵其蚳而去之也或曰蚳蠍也未詳

來降燕乃睇　傳曰燕乙也降者下也言來者何也莫能見其始出也故曰來降言乃睇何也睇者盼也視可爲室者也百鳥皆曰巢穴取與之室何也操泥而就家人內也

月令仲春玄鳥至鄭氏曰至來也凡自上而下曰降徐氏曰燕喜斜飛故其來也若降文昌雜錄世言燕子從海上來或說京東開河岸圮見蟄燕無數乃知燕亦蟄爾驚蟄後中氣始出非渡海也觀九月有陟玄鳥蟄之文其說自可信

別義王廷相曰案燕子蟄于山巖或縣岸之隙春則起蟄人人家粥子始來也高飛將去也高飛惟粥子之時其飛低故高飛者始來將去之候也是以小正記其來曰降記其去曰陟爾

剝鱓　傳曰以爲鼓也

鱓讀作鼉古文鱓鼉同字王廷相曰黿與魚通如鼈鼉鱉簡之類故鱓卽鼉莊忻曰說文當爲鱓埤疋鱓水蟲似蜥蜴甲如鎧堅厚可冒鼓鳴如桴鼓鳴聲應更故鼉鼓一曰鼉更本草鼉穴江淮中夏日浮水上故月令季夏取鼉周禮凡冒鼓以啓蟄日仲春蟄蟲咸動故小正二月剝鱓詩曰鼉鼓逢逢史記樹靈鱓之鼓皆是也尚書大傳河魚鱓禹時充貢

有鳴倉庚　傳曰倉庚也商庚者長股也

即今之黃鸝也一名黃鶯詳春日載陽有鳴倉庚月

令仲春倉庚鳴即此集解引本草曰鸎處處有之大

如鵲俗名八哥體毛黃色羽及尾有黑色黑眉尖

翡青脚立春後即鳴麥黃椹熟時尤甚其音圓滑如

織機聲說文鳴則蠶生故里語云鶯黃鳴蠶事勤又

云黃栗留看我麥黃椹熟不平聲蓋應節趨時之鳥也

徐世溥曰今荆州每冬月於田中得土堅圓如卵破之則鸎在其中無復毛羽蓋以土自裹伏候春始破土而出出谷遷喬恐似此矣

榮芸　無傳

草之華謂之榮芸榮則葉茂矣羣芳譜芸葉類豌豆

生山野作小叢二三月開小白花香馥甚遠江南極

多

別義徐世溥曰采芸之芸茶也此灌木之香也今

以迴榮采梅堯臣芸香詩是產茲弱本蒨爾發荒

叢黃花三四穗結實植無窮枝莖柔弱芸爲草本

無疑若灌木則如桑柘楮枳之屬非其類也故古

人釋木之書從不列芸草之名以此又按月令芸始生芸之苗也小正正月采芸芸之稺也二月榮芸芸之華也三芸一草也芸既榮矣豈可復云始生芸之苗榮而采矣豈可復云始收乎芸稺一草也二氏之說誤爲聯綴鑿矣

時有見稺始收　傳曰有見稺而後始收是小正序也

小正之序時也皆若是也稺者以爲豆實

稺說文作薙稚爾正薙英注苗似稗穗如粟布

地生稺有米而細故有小米之名北方呼爲烏禾農

家每采食之野生非常種故曰見稺言見之而知爲

稺也時則有之矣凡聚物曰收稺散生斯收而聚之

農事成於秋故月令曰備收眷甫事于收故小正曰

始收

別義仁山曰稺穉苗故始生即收割之張爾岐曰

傳以稺爲豆實是萌糵之可食者如筍蒲椿楮之

屬黃叔琳曰案周禮豆實有韭菹昌本菁菹茆菹

蔡葅芹葅深蒲筍葅蓋此草木初見稊則耐久而味足如今之茗以穀雨前收者爲佳也若稊稗之稊則春方耕夏又耘不必一一而剔之矣稊音題木之穉者仲春時有見稊如椿芽枸杞之類皆可采以爲豆實與柳稊之稊意同草則曰莫木則曰稊稊木之穉者仁山說非余濚曰收當作牧古養馬牛曰牧月令乃合累牛騰馬游牝于牧春草稊故放牧周禮圉師春除蓐鬱廐始牧蓋古人養馬之候必見稊而後牧也如此收乃牧字近形之誤

三月

參則伏　傳曰伏者非亡之辭也星無時而不見我有不見之時故曰伏云

仁山曰至此參初昏而西沒也唐開元書推夏時季春日在昴十一度半去參距星十八度故曰三月參則伏

主夫出火　傳曰主夫也者主以時縱火也

主夫官名如周禮司爟司烜之屬鄭康成曰夫夫遂卽陽遂主掌也蓋掌遂之官王昭禹曰火之象在天其伏見有節火之用在人其出內有節春秋傳所謂出內火是也蓋火之次于星爲心其出也以夏之三月而位見于辰其內也以夏之九月而位伏于戌則其出內火也觀其星之伏見以爲節蓋五行于四時各有盛衰則火之運于四時也亦有休發自辰之巳于方爲火所王自戌至亥于方爲火所伏因其王而出之所以宣其力于其伏而內之所以息其氣書於六府言惟修者以此昔子產以火星未出而鑄刑書鄭國因是而災則先王之政令可知矣唐制淸明日賜新火尚有古風今不行久矣

攝桑　傳曰桑攝而記之急桑也

王廷相曰攝取桑爲飼蠶草廬因之爲言易也則必小正一書序時井井有條不紊取之爲言易也說本此攝桑未綠陰稠密蠶事旣興矣乃徐至桑識後方書妾子始蠶采之豈待其乾老而用耶楚詞衣攝葉注攝葉未舒展貌張爾岐曰攝葉始出而尙合也說本此攝桑詩謂之桑桑亦謂之女桑俗謂之小葉月令季春命野虞毋伐桑柘愛蠶食故禁樵採詩曰遵彼微行爰

求柔桑求猶覓也知此時之桑未可徑言取矣王政
重蠶桑故小正見其攝而急記之
委楊　傳曰楊則花而後記之
楊卽柳也正月稊至是則柳眠矣故曰委曰楊不曰
柳言委則柳可知古人楊柳通稱柳絮一名楊花說
文楊蒲柳柳水楊楊而委明非楊也楊葉仰王延相
也言柳眠　如委也
韡羊　傳曰羊有相遺之時其類韡韡然記變爾或曰
韡抵也

畢沅曰古無韡字韡當作煒王會解周頭煇抵注煇
抵羊古文煇煒通用予案說文無韡字集韻韡羽鬼
切羊相逐貌從羊韋聲字書皆引小正韡羊爲證小
正有韡字卽古有韡字不應棄三代舊籍反從後世
汲冢僞書畢氏乃深信說文故有此臆說韡之言圍
也羊相逐圍環貌羔大成羊故逐而且韡耳若抵卽
牡羊徐廣云健羊名張揖云吳羊三歲曰抵二月初
遂三月又安得而成抵乎或說不可從
別義王廷相曰羊性寒則散處熱則環聚如圍此
時天將熱羊乃環聚故曰韡羊藏氏此意亦欠明
快爾徐世溥曰疑卽委楊也音同故重出而譌耳
穀則鳴　傳曰穀天螻也
穀說文作鵠爾疋釋蟲穀天螻注卽螻蛄本草名仙
蛄穴土而居短翅四足雄者善鳴月令孟夏螻蟈鳴
卽此今階前夜鳴聲如蚯蚓俗尙指爲螻蛄鳴也春
生則夏死夏生則秋死故莊子曰螻蛄不知春秋然
則三月穀鳴乃是春生之蟲耳孔氏云侯之蚤者非
須冰　傳曰須冰者分冰以授大夫也

古者春分後始開冰月令仲春行獻羔禮周在四月天子
尊故先用以薦廟立夏後火星見乃畢賦于夏爲三
月故小正春須冰于周爲五月故凌人夏須冰須普
賜羣臣也所謂伐冰之家
采識　傳曰識草也
識同識藥草名本草苦參一名苦識葉似槐花黃色
結角如羅藭子內子二三粒如小豆三月采根味苦
除熱俗傳剝龍眼肉去核包子吞下治腸澼甚效仁
山曰識當作識考爾疋藏黃蔣注云江東作菹食則

亦是芸蘩蕳苢之類耳菜名而非草也傳恐誤

妾子始蠶　傳曰先妾而後子何也曰事有漸也言事自卑者始

范家相曰傳意以子爲夫人妾卑于子皇侃曰妾內外命婦子內外子女是可謂妾尊子子矣今案小戴記大昕之朝君皮弁素積卜三宮之夫人世婦之吉者入蠶于蠶室如舊說妾子即夫人世婦之屬矣始蠶即入蠶蠶室之謂矣何更言執養宮事乎竊意妾子古婦人自稱之辭曲禮自世婦以下自稱曰婢子

考春秋傳晉懷嬴曰婢子秦穆姬曰婢子是諸侯夫人亦均稱之矣妾子猶曰婢子或係天子后妃耳位在夫人世婦之上故高其等曰妾子小正從其小著名故不曰后妃

而曰妾子月令季春后妃齊戒親東鄉躬桑其即小正始蠶之義乎

執養宮事　傳曰執操也養長也

祈麥實　傳曰麥者五穀之先見者故急祈而記之也

月令孟夏農乃登麥三月正麥秀之時故祈其實鄭康成曰子含秀求其成是也十月書樹麥三月書祈麥可見聖王于五穀最重麥禾故記之不厭其詳

越有小旱　傳曰越于也記是時恒有小旱

聖人慮農事也春夏之交陽盛則恒旱諸錦曰記之以備雩祀

田鼠化爲鴽　傳曰鴽鵪也變而之善故盡其辭也

爲鼠變而之不善故不盡其辭也

田鼠說詳正月鴽疋鴽鵪也鵪鶉文字同鵪鵪即鶉公食大夫禮雉兔鶉鴽內則鴽作鶉知鴽鶉爲一物集韻鶉鶉屬鵪鶉語之轉莊子謂之斥鶉上飛只數丈下翔蓬蒿常晨鳴如雞趨民收麥故又名候鳥范家相曰鴽即鵪鶉非考字林隼爲鶉說文鶉鵪屬明鶉是鵪之類而非鵪也錢大昭曰蝦蟆化者鶉田鼠

化者鶴俗呼鵪鶉爲一物誤矣程哲曰季春田鼠化
二物交化如鷹鳩然田鼠亦名鼬鼠腳絕短僅能行
尾長寸許目極小項尤短最易取別本田鼠一名鼷
莊所云飲河不過滿腹者恐未是駕卽今鵪鶉多有
鼈龜及魚化者不專田鼠又魚龜亦或化爲田鼠楊
文公談苑正道二年汴人驚鶉車載積市皆鼈所化
猶有未全變者隆慶辛未夏秋大水蘄黃瀕江處鼈
鼠徧野皆鯽魚所化蘆稼之根嚙食殆盡案鵪鶉二
物不類難混爲一鶉由蝦蟇海魚所化終復爲化終
四時常有鵪則由田鼠所化終復爲鶉則否
鼠故夏有冬無且鶉有斑鵪則否
拂桐葩各本作芭今傳曰拂也者拂也桐葩之時也
從初學記
或曰言桐葩始生貌拂拂然也
卽月令季春桐始華也說文葩訓華郭璞曰葩古花
字李善曰古葩字爲花貌桐白桐俗呼泡桐桐花開
白色墜下如醭風勁故曰拂言拂拂然敷榮之象也
或曰桐梧桐非呂氏春秋梧桐三月生葉今五月花
六月實余嘗從象山見此花大如杜鵑色白或六出
七出入出不等其葉似梧桐稍尖葉末有細
子如粟
作朱色
別義王廷相曰言拂以取之矣李調元曰或訓芭
爲茅未詳
鳴鳩　傳曰言始相命也先鳴而後鳩何也鳴而後知
其鳩也
集解舊說鶻鳩一名鳴鳩傳曰鳴而後知其鳩也者
似與經文鳴札鳴蜮鳴弋相類非以鳴鳩名也鳩鳴
于春不止鶻鳩一斑鳩卽鵓鳩語云天將雨鳩逐婦
是也一鳴鳩卽布穀其鳴聲曰家家撒穀或云脫卻
布袴之類皆因其鳴時可爲農候耳今案集解以鳩
非鶻鳩說最是但以鳩爲鵓鳩說亦誤鵓鳩俗呼水
鵓鳩喚晴雨正月中卽鳴恐不待三月也後說以
爲布穀是矣月令季春鳴鳩拂其羽卽此

四月

昴則見　無傳

昴辰見于東方梁氏曰四月日在昴故昴先日而出

日出而隱昴廣十度三十六星

初昏南門正　傳曰南門者星也歲再見一正蓋大正所取法也

范家相曰月令孟夏之月昏翼中小正曰南門正者

今測小滿以後亢宿第二星正中亢與南門近故小正曰南門正小滿以後軫宿正中軫與翼近故月令昏翼中蓋所記時有早晚不同耳今案史記天官書亢南北兩大星曰南門邵泰衢曰南北當作東西南門二星在庫樓之南東西橫列未嘗南北列也惟平星二星南北斜列而星亦不大

鳴札　傳曰札者寧縣也鳴而後知之故先鳴而後札

爾疋札蜻蛚注如蟬而小廣疋名蛉趺予謂札同蚱即今之叫哥哥其小者名札兒色青腹大頹廣而方長寸許善翼鳴聲無韻但札札然因呼曰札方言謂之麥札札鳴而麥熟也惟江北有之

囿有見杏　傳曰囿者山之燕者也

杏春華夏實五月則爛然黃茂矣四月色青尚未可食曰見始見之也盧諶祭法夏祠用杏記之以備籩實

鳴蜮　傳曰蜮也者　疑脫蜮也二字觀或說則自知戴氏以爲短弧矣淮南子詮是螺蠏

蜮當讀爲蟈古文蟈蜮同字月令螻蟈鳴注蟈蝦蟆

本草蝦蟆一名蟾蜍俗呼癩獅蒼皮癩疹出沒泥沙善躍夜鳴聒耳水生曰黿田生曰蛙蛙今田雞之屬形小後腳肥故鄭康成云御食鳴聲國國然因呼曰蟈蜮蟈音近古音轉注之例互通用故鄭司農云蟈讀如蜮若短弧亦名蜮服虔曰南方盛暑江淮水生狀如鼈古無今有見人影輒射鮑昭詩曰舍沙射流影即此春秋經書秋有蜮呂覽注蜮或作螣蝗也食苗心曰螣食葉曰蜮兗州人謂蜮爲螣是蜮螣爲一物秋方期有收聖人慮蜮傷禾稼故傳云記災後世

水生蟲乃有害人之說知服解是矣集解引廣博物志云短弧上弩于孟夏蜮爲短弧無疑子考埤正蜮長角橫口前如弩擔踦其角端曲如上弩以氣爲矢中毒者病疥集解以蜮爲短弧已失古人有無之義藉令古有是物蜮之鳴仍未詳豈以上弩射影之即爲蜮鳴耶諸錦曰蜮畫也一說含沙非

別義莊述祖曰二月有鳴倉庚傳文商庚者長股也案倉庚不名長股四月鳴蜮傳文或曰二字與蜮也者三字不相聯屬長股也三字當在蜮也者之下或曰之上蜮與蠋同蠋畫也廣疋畫蠋長股也本此其商庚者三字後人以意加之耳余案莊說固近是但既以蜮爲長股矣傳何復贅屈造之句耶故未敢信范家相曰屈造未詳或曰草蟲也王貞秀案小正秀字之例有二記云某草秀者指榮而實者言之如王貞秀是也記云秀某草者指榮而不實者言之如秀幽秀葦是也實即根也故先草而後秀榮即華也故先秀而後草小正書法如此

無傳

今之菽蓝草也呂覽作王菩生貧菩同字穆傳芓菩注貧今菩字音倍徐堅王菩即草蓼本草蓼即菽蓝蓼生蓝刺

四月開黃花結實葉如王瓜故又名王瓜草廣疋王瓜白貧又曰葵菪瓠瓤王瓜也明貧與王瓜爲二物鄭氏注月令以貧即王瓜誤矣

取荼　傳曰荼也者以爲君薦蔣也

蔌玉篇廣韻蓼草蓼也薦也蔌與薦皆席之異名又曰東門詩有女如荼鄭箋曰荼茅秀也周禮掌荼聚以供喪事鄭註曰荼茅以著物也儀禮既夕禮曰茵著用荼皆爲釋茅秀之證

取當讀爲聚取省文周官掌以時聚荼注荼茅秀本草今之白茅春生茅針四月開白花葦葦成穗秋生曰菅茅花如荻即七月灌荼是也禮茵著用荼注茵蓼也蓼同褥蔣即茵韓子夏禹爲茵蔣席薦亦席名物原神農始作薦說文篛蒲可作薦古無木棉之利故取荼以爲君薦蔣之褚耳今猶有取蒲取蘆秀者荼則不復用矣

別義范家相曰案蔣乃菰屬一名茭草八月開花至秋結彫胡米曲禮稻曰嘉蔬注以爲菰蔬之屬內則食蝸醢而菰食雉羹注菰彫胡也周禮天官魚宜菰是蔣本蔬食所重之物薦蔣古必有禮而今不可考矣但蔣實在秋而取荼之典在夏預爲

之蓄耳梁萬方曰荼苦荼花黃似菊出山田澤中
生寒秋得霜脆美凌冬不凋歷春得夏乃成詩堇
荼如飴荼名苦菜而實甘美取之爲君薦蔣者蔣
彫胡菰也米名彫胡王饌用六穀菰與焉君食菰
飯乃以苦菜進之任文田曰爾疋檟苦荼注葉可
煮羹飯今呼早取者爲荼晚取爲茗一名荈

秀幽　無傳

幽莠草名國策魏文侯曰幽莠之幼也似禾注莠禾
下生草今狗尾草也詩幽風四月秀葽即此廣疋葽

秀也穆傳茅蒐蒹葭葽注葽莠屬李巡曰葽之言幽古
音之轉耳莠無實故幽曰秀葦昭曰凡榮而不實者
曰秀

刖義曹粹中曰爾疋葽繞棘薇注今遠志也似麻
黃赤華葉銳而黃其上謂之小草說文劉向說葽
味苦謂之苦葽本草遠志一名棘薇一名葽繞一
名細草生太山冤句川谷四月采根葉陰乾參訂
諸說知葽爲遠志明矣余案自有葽爲遠志之說
近儒拘葽幽轉注之音即以幽爲遠志矣夫幽榮
而不實故小正不曰幽秀而曰秀幽若遠志則三
月開花四月結實榮而實矣當如王賁秀荄秀之
例曰幽秀說之謬誤顯甚且葽幽是莠草均有明
證何反從葽爲遠志之說乎吾故疑幽風四月秀
葽舊訓亦誤

越有大旱　傳曰紀時爾

徐世溥曰淮北則然夏都安邑從畿甸記時也江南
則三四月苦霖矣餘詳三月

執陟攻駒　傳曰執也者始執駒也執駒也者離之去
母也陟升也執而升之君也攻駒也者教之服車數舍
之也

執月令作蟄說文馬絆曰蟄陟同隲爾疋牡馬曰隲
執蟄省陟隲省古文但通用鄭氏曰游牝妊孕已遂
爲牡氣有餘防踶齧故蟄之駒小馬五尺曰駒攻習
也駒生甫二歲未閑驅策若遽駕之馬窮則佚古人
駕馬法執馬車前隨駒車後使習見老馬之服轅則
以之駕而不驚矣所謂將閑諸則也執隲乃所以攻
駒小正之義如此傳說謬

五月

參則見　傳曰參也者伐星也故盡其辭也

參星晨見于東方五月日在東井之末參距日三十度伐三星居參下詩傳曰參伐也說本此

三月明晝參則伏矣豈有遯一月而參復見之理

別義范家相曰案與上四月昴則見經文皆不知所謂四月五月昴參皆非中星何以記之且篇首或曰此蓋爲旦之中星不知小正一書記昏不記旦且四月五月女危二宿旦星正中非參昴也竊

以此爲十一十二月經文之錯簡而傳經者不察耳十一月昴則見十二月參則見正其時也故正月經文大書之曰初昏參中斗柄縣在下較然無疑者小正本非完書十一十二月經文求略其爲脫簡多矣今案四月昴五月參皆晨見于東方凡小正記星候南方見則曰中東西見則曰見參昴皆非中星故曰見范說謬且九月明明有參中則旦之文而謂小正記昏不記旦何耶

蜉蝣有殷　傳曰殷眾也蜉蝣殷之時也蜉蝣渠略也

朝生而莫死稱有何也有見也

爾疋蜉蝣渠略注似蜻蜓而小大如指頭甲下有翅兩翼修狹而短尾末有三岐毛如絲長數分常在水邊飛善飛或曰榆上蠶蛾翅羽潔白生時羣飛交接日卽死滿地子以繪圖攷之蜉蝣乃今蜻蜓屬郭說是也本草夏月陰雨後叢生濕土中蠐螬蠭蝎所化叢生卽眾生之義故曰殷淮南子龜壽三千蜉蝣不過三日說文朝生而夕死王夫之曰微子之蟲非人所飼畜其生其死何從知之蠋蜣螵蛸之類大抵多變化而非死但不久於其類耳古人最多已甚之言時也是善之故盡其辭也

鳲則鳴　傳曰鳲也者百鷯也鳴者相命也其不鼀之舊說未足深信

月令仲夏鵙始鳴說文無鵙字鳲同鵙爾正鵙伯勞一曰伯趙一曰博勞古音之轉耳郭注形似鶻鷹而大或曰卽今苦哟鳥孔疏夏至來冬至去鳴聲鵙鵙故名曰鵙離騷恐鶗鴂之先鳴兮使百草爲之不芳五月一陰生正百草不芳之候也詩云七月鳴鵙鄭箋豳地晚寒鳥物之候從其氣焉故詩與小正不合

時有養日　傳曰養長也一則在本一則在末故其記曰時有養日云也

養當作羕古文永字養羕形相近因誤爾疋羕長也傳說本此書日永星火以正仲夏注永長也永古義同羕知永卽羕之省文古法日百刻夏至晝六十二刻夜三十八刻故曰羕曆法晝夜永短憑日出入日道斜交隨天左旋春分後日躔赤道內夏至日在東井與地平交于寅戌地平上度多下度少故日晝行遲夜行速秋分後日躔赤道外冬至日在牽牛與地平交于辰申地平上度少下度多故日晝行速夜行遲

乃衣去聲瓜　傳曰乃者急瓜之辭也衣瓜也者始食瓜也

瓜當是甜瓜古無西瓜本草瓜春種夏熟或青或白味甘寒食之解暑蔡德晉曰衣瓜以巾覆瓜也禮爲天子削瓜者副之巾以綌爲國君者華之巾以綌五月瓜可食故衣之以進于君也

別義黃叔琳乃衣注曰月令孟夏天子始絺孟冬天子始裘小正不記始絺者適情之事非所急也可不記也若民則惟知禦寒而已詩云無衣無褐何以卒歲于夏無辭蓋二月往耰黍而民已單矣由燠而之暑民方苦暑焉裡褐裸裎者有之所謂處必揜身者謂何君子之愛人也養以道不徇其情謹其幾不流于縱命民乃衣所以飾其躬并欲令禦寒者籌之早故曰傳曰急衣也坊本作急瓜之辭瓜以適口而何急焉蔡氏連下瓜字讀謂衣瓜以巾覆瓜案小正記時侯非記禮制恐非今案小正之記禮制屢矣正月初歲祭禾始用暢二月丁亥萬用入學吉禮也二月綏多士女嘉禮也十一月王狩陳筋革軍禮也書修五禮而小正記其三焉尙曰非記禮制乎衣瓜者乃古天子嘗新之禮也故及時卽進也民閒則藪之而已卽過時亦食之固無容急急者矣王氏視之得毋太淺乎

良蜩鳴　傳曰良蜩也者五采具解衣字亦鑿

王夫之曰爾疋蜩螗蜩又云螗蜩螗蜩也螗蜩

蜩也埤疋蜩與螗異螗江南謂之螗蜋蜩亦蟬之一種形大而色黑昔人啖之禮有蜩范是已故莊子狗僂承蜩承之以食也然陸佃以爲色黑則與小正五采具之文不合今案色黑而鳴聲大者爲馬蜩具五采者爲良蜩二者皆蜩也蟲魚禽獸形同色異原無分別亦猶丹白皆雞騂玄皆牛耳若螗則似蟬而小郭璞曰螗蜩者蠗俗呼爲胡蟬方言注又云似蟬而小鳴聲清亮今山中有此一種大如小指鳴于澗薄草際不登高樹夏初雨後鳴聲圓細至盛夏卽無小

正所謂五日翕望乃伏也二者形狀略同而大者乃蜣蜋丸中所生旣蛻而復爲蜣蜋小者蠐螬所化所謂腹育爲蟬也其伏則不知所終要之螗小于蜩而陸璣乃以蜩爲螗之小者誤矣

螾之興五日翕望乃伏　傳曰其不言生而稱興何也不知其生之時故曰興以其興也故言之興五日翕也望之月也者月之望也而伏云者死不知其所也故謂之伏五日也者十五日也翕合也伏也者入而不見也

螾詳見良蜩鳴說文翕起也蟬善翼鳴翕翕然舞翼貌日勤灌溉詩云其鎛斯趙以薅荼蓼啟沃之義盡

矣

別義仁山曰啟灌取其汁也藍可染蓼爲麴王廷相曰藍蓼二物蓼乃藍之似蓼者俗呼小藍是也

張爾岐曰藍蓼藍之似蓼者今名小藍藍有數種此種最佳五月始栽八月方採爲澱澱通靛

鳩爲鷹　無傳

鳩詳見正月鷹鸇鳥鳩與鷹同氣禪化故鷹一名爽鳩范氏曰夏至一陰生殺氣伏故鳩化鷹

唐蜩鳴　傳曰唐蜩者蝘也

夏公玉瑣義卷二　十三　四明叢書　約園刊本

徐氏曰後鳴者也故再記之張爾岐曰今蜿蟺齊人爲蟺蛞　猶呼爲匾蟺小而紫者

初昏大火中　傳曰大火者心也

盛百二曰大火之尾宿中也考工記龍旂九斿以象大火注尾有九星故象之爾疋大辰房心尾也大火謂之大辰則大火兼尾宿審矣心與尾固均爲大火而夏至初昏加時在戌末虞夏時夏至日躔星張則戌時心星已不啻正中一行以爲尾十度是也傳以爲心中者見下句傳不知昏刻加減但以酉正爲率也夏至酉正日未入地安得見星乎或曰房宿更誤

種黍菽糜　傳曰心中種黍菽糜時也

淮南子夏火星昏中則種黍菽說文黍禾屬糜稀米倉頡篇大黍也似黍而不黏關西呼爲糜大豆曰菽王廷相曰今登麥後亦種此三穀俱晚田也齊民要術菽二月種爲上時故月令孟夏天子食菽與雞三月種爲中時故小正五月以菽爲糜五月種爲下時故豳風七月烹葵及菽或曰菽五月苗種豈可采食月經文之錯簡月令仲秋行糜粥飲食是其證余故詳解之

夏公玉瑣義卷二　十四　四明叢書　約園刊本

煮梅　傳曰爲豆實也

仁山曰若作和羹爾惟鹽梅楊升庵曰古飲食用梅如今用醋也煮說文作鬻亨也陸璣曰梅煮而曬乾爲腊置羹臛中亦蜜藏而食內則桃諸梅諸周禮饋食之籩有乾薠皆是也今製甜梅法或本此

蓄蘭　傳曰爲沐浴也

臧琳曰荆楚歲時記宗則字文度常以五月五日競採雜藥夏小正是月蓄藥以蠲除毒氣諸書說五月五日採藥者甚多知夏小正蓄藥字非誤盡古本也

若蘭爲沐浴蓄之淺矣當從歲時記所引作蓄藥以
蠲除毒氣方有關變理陰陽之事今案鏞堂之說誤
三代未有蕙蘭蘭今之澤蘭本草蘭香草生澤畔香
初始苗紫莖素枝赤節綠葉五月采治惡氣禳不祥
仁山曰辟邪兼可藥是蘭卽藥也蘭卽藥中之蠲除
毒氣者也若蘭爲沐浴自是傳者之說耳楚詞浴蘭
湯兮沐芳澤蘭固當爲沐浴也但考禮內則婦或賜
之菖蒲荀子天子大路側載睪芷又曰代睪而食注
睪讀爲澤蘭也食側焚香氣歇更以新者代之由是

觀之蘭豈僅爲沐浴耶且蘭爲沐浴古人亦惟于三
月上巳之日行之詩鄭風士與女方秉蘭兮朱傳三
月上巳采蘭水上祓除不祥周禮注上巳日以香蘭
薰草沐浴是也餘日則古人並無采蘭沐浴之事戴
傳何所本而知爲沐浴耶然則小正五月之蓄蘭非
爲沐浴也明甚非爲沐浴卽其爲蠲除毒氣也又明
甚俗于午日猶有采艾蒿蒲以爲驅戾降福者小正
之蓄蘭殆類是與臧氏信傳說而疑經文誤矣○或
問如子之說歲時記曷爲作蓄藥乎曰乃歲時記之
誤也月令仲夏聚蓄百藥鄭注繁蕪之時毒氣盛周
禮蓄藥以供醫事古人固有蓄藥爲蠲除毒氣者矣
但古書之例迴別月令爲王者頒令之書廣收博取
禮之以多爲貴者故曰蓄藥小正記民間物產之書
本王荊公說擇然而精禮之以少爲貴者故曰蓄蘭要其
爲蠲除毒氣之義無異也歲時記乃秦漢以後之書
或亦拘戴傳沐浴之說故誤以蓄蘭爲蓄藥耳唐歐
陽詢藝文類聚白居易六帖均云夏小正五月蓄藥
以蠲除毒氣蓋卽承歲時記之譌亟爲正之

菽糜　傳曰已在經中矣又言之何也是食矩闕而記
之
糜卽饘粥也釋名煮米使糜爛故曰糜豆治暑濕暑
月暍之最宜唐書韋貫之嗽豆糜自給菽糜猶言豆
糜也餘詳前
頒馬　傳曰分卿大夫之駒也
別義張爾岐曰菽當作叔叔取也苗而取之又周
禮獻人夏獻糜菽或獻之譌與
王廷相曰周禮校人掌王馬之政辨六馬之屬種馬

一物戎馬一物齊馬一物道馬一物田馬一物駕馬
一物凡頒良馬而養乘之注良善也善馬五輅之屬
玉輅駕種馬戎輅駕戎馬金輅駕齊馬象輅駕道馬
田輅駕田馬給宮中之役是所謂公馬足以給賦以
充公家之用者也又鄉師以時辨其車馬之物均人
民車輦牛馬之力是所謂國馬足以行軍而養之民
閑者也由是觀之公馬養于閑國馬養于民皆有及
時分頒良駕色力等差之政今案月令仲夏頒馬政
鄭注馬政謂蕃馬之政教庾人掌十二閑之政教以

阜馬佚特教駣攻駒此之謂也但以小正之文攷之
四月執陰攻駒乃卽周禮教駣攻駒之政令五月將
閑諸則豈有復教復攻之理杜預曰頒歸馬也謂脫
驂而就廄也前此駒尙隨老馬後矣故頒馬特以息
攻駒之事耳王氏之說得之戴傳分卿大夫之駒無
據
將閑諸則　傳曰或疑脫曰字取離駒納之法則也
攻駒畢而頒馬頒馬畢而駕車故曰將閑諸則爾疋
將奉閑習則法也詩云比物四驪閑之維則注閑習

皆中法則知平日之教養有素矣春秋傳古者大事
必乘其產安其教訓而服習其道惟所納之無不如
志其是之謂與
六月
初昏斗柄正在上　傳曰五月大火中六月斗柄正在
上用此見斗柄之不正當心也蓋當依依尾也
六月初昏加時亥初一刻十二分尾當中子初一刻
三分斗當中昏未中故曰正在上言在尾上也
煮桃　傳曰桃也者枹桃也枹桃也枹桃也者山桃也煮以爲

豆實也
乾桃也古人謂之桃菹本草生桃切片瀹過曝乾爲
脯充庶羞任松齋曰山桃小而多毛核黏味劣不堪
食仁多脂可入藥卽毛桃也經言桃不言枹傳誤
鷹始摯　傳曰始摯而言之諱殺之辭也故言摯云
摯當讀如摯淮南子鷹隼早摯漢書摯作鷙禮緯立
秋日鷹始摯古書摯摯二字通用古文摯撲也鷹見
雀而高飛以鷹撲殺也摯本鷙字考儒行摯蟲攫搏
疏獸摯從執下手鳥鷙從執下鳥今文摯爲鷙字之

借故鳥摯亦從手王氏必以摯爲墊字之誤畢氏必以摯爲鷙字之誤均非是

夏小正求是卷二

夏小正求是卷二　十九　四明叢書　紛園刊本

七月

秀葦葦　傳曰未秀不爲葦葦秀然後爲葦葦故先言秀

葦葦皆澤草詩小弁有濳者淵萑葦淠淠草木疏葦幹大而中空初生曰葭未秀爲蘆萑小于葦莖中實初生曰荻未秀爲藨今江湖漁火種之通呼爲莖梗秋開白花穗蓬鬆若茹凡草之華謂之榮榮而不實

謂之秀

狸子肇肆　傳曰肇始也肆遂也言其始遂也或曰肆殺也肇始也爾正文肆遂也玉篇文有之殺也本周禮以肆獻祼享先王鄭注曰肆者進所解牲體也陸德明音義曰肆他歷切王觀國曰肆者解牲體而陳之故陳牲之官有肆師詩或肆或將同義讀如字可也不必從陸音

肆讀如隸爾正貍子隸字林貍似貙其子名隸釋文隸眾家作肆或作肄舍人本作隸古文肆隸二字通用肇與兆同貍孕子肇生隸焉故曰貍子肇肆月令仲冬虎始交小正七月貍子肇隸一也虎猛獸屬陽故陽生而始交貍伏獸屬陰故陰盛而肇隸

別義范家相曰一說貍作棣枸杞也六七月開花隨結實今案貍果是棣子肇肆之義何在

湟潦生苹　傳曰湟下處也有湟然後有潦有潦然後有苹苹草也

湟讀如隍易城復于隍姚信注作湟古文隍湟同字說文隍城下坑有水曰池無水曰湟孟子七八月之閒雨集則溝澮皆盈矣七月時霖雨故湟潦釋文潦雨水也大曰瀎小曰苹汪照曰今池湟積水輒生浮苹小正之言信矣爾正苹薸其大者瀎郭注苹水中浮萍

爽死　傳曰爽也者猶疏也

爽當爲鷞鷹也爽鷞字之省方言爽猛也齊晉曰爽鷹善攫搏故曰爽月令孟秋鷹乃祭鳥用始行戮戮殺鳥置死地也惡之故曰爽死黃氏以爲鷹祭鳥便整

別義蔡德晉曰周禮臣妾聚斂疏材七月疏材既死則可收斂矣鄭康成曰荼茅秀疏材之類是荼亦疏中一種也七月荼方灌矣即疏材之未死可

知諸錦曰麂草死謂薺夢歷之屬然記其七月爽則未詳或曰今夏枯草任文田曰糝爽林木疏落之貌張衡西京賦櫹爽櫹糝謂當秋令木葉始脫去感蕭殺氣也

莽秀　傳曰莽也者馬帚也

王夫之曰莽今之地膚子草唐本草注葉細莖赤多生熟田中七月開黃花結實老榦采作帚耐用鄭樵云地膚一名落帚亦曰地埽爾疋莽馬帚卽此廣疋地葵地膚也又馬帚第也李時珍曰第卽荔枝可爲馬刷故名馬帚今河南人呼鐵掃帚錢大昭曰爾疋莽馬帚卽第也據此是二者均爲莽草矣本草荔三月開開碧花五月結實已顯與經七月秀之文不合且廣疋別云馬薙荔也明與馬帚爲二草李氏之說誤矣要之莽也第也荔也三草名也小疋之莽卽廣疋之地膚亦卽爾疋之馬帚若第名馬帚質異名同殆如王彗之亦呼落帚耳錢氏不分莽與第二草之異強解亦誤

漢案戶　傳曰漢也者天漢也案戶也者直戶也言正南北也

杜預曰箕斗之閒有天漢案七月初昏戍正一刻七分箕中戍初二刻二分斗中戍正初刻十四分漢卽析木之津韋昭曰從尾十度至斗十一度尾卽箕尾東方木宿之末斗北方水宿之初漢居其中隔別水木故曰析木箕斗中則天漢見矣詩云維天有漢監亦有光徐巨源曰其光直戶如案然

寒蟬鳴　傳曰寒蟬也者蜓蜩也

爾疋蜺寒蟬注寒螿也似蟬而小青赤方言黑而赤謂之蜺月令孟秋寒蟬鳴周書作立秋之日蔡氏曰寒蟬鳴則天涼故名寒蟬夏啞秋吟俗呼小蜩螗蜓蜩蟧未詳當是蜓蜩之誤爾疋蜓蚞蜺注蜓蜩也一名蟧蛁風土記蟧蛁鳴于朝寒蟬鳴于夕傳以寒蟬爲蜓蜩誤矣

蟋蟀　傳曰蟋蟀也者悉率也

初昏織女正向東鄉　無傳

天文書織女九星當斗宿之東胡氏中星譜七月戌正初刻十分織女中旱斗中四刻是時斗柄南指則織女移西矣織女中則斗宿偏東矣故曰東鄉

時有霖雨　無傳

春秋傳凡雨自三日以往爲霖爾疋淫雨謂之霖高誘曰是月月離于畢恐雨滂沱故謹記之月令完隄防謹壅閉以備水潦以此

灌荼　傳曰灌聚也荼蘬葦之秀爲蕣褚之也蘬未秀爲荻葦未秀爲蘆

荼亦茅秀也秋生維營及芒本草俱茅屬叢生七八月開開白花穗如蘆葦傳即以爲蘬葦之秀誤矣蘬葦不名荼爾疋木族生爲灌說文草叢生爲荂荼草也亦曰灌者借其義耳餘詳四月

斗柄縣在下則旦　無傳

秋分以後昏斗中旦參中斗魁枕參首參中則魁鄉南柄鄉北矣亦所以著參之中也餘詳正月

八月

剝瓜　傳曰剝瓜也者畜瓜之時也

瓜乃菜瓜也黃氏曰一種色微白曰東瓜一種赤黃色曰南瓜俱可煮爲蔬予讀信南山之詩云疆場有瓜是剝是菹傳剝瓜爲菹也考疆場乃野人樹瓜之地引蔓架木其實離離有瓜而未采故曰剝削也削瓜淹漬以菹非是削也乃已采之餘也安得更云疆場有瓜乎釋文剝落也語云瓜熟蒂落是也瓜性嫩少延輒腐老可耐久故七月食之八月則蓄之爾疋蓄藏也緜緜瓜瓞勿絕其源記云斂藏之種是也或曰之疑菹字音近之譌恐未然

玄校　傳曰玄也者黑也校也者若綠色然婦人未嫁者衣之

謂染采也玄黑赤色校讀如絞蒼黃色玉藻爵弁青衣裘絞衣以襗之蔡德晉曰月令季夏命婦官染采黑黃蒼赤莫不

質良染必三月而後用六月染八月衣之耳予攷之詩云八月載績載玄載黃古人固有八月而染者矣七月豳風當夏少康之世故詩與小正合周制則夏日纁玄豫浸染色秋乃大染亦非必夏染而秋衣也月令多秦法蔡氏引以爲證誤矣

別義徐世溥曰玄玄鳥也校分也燕卯來酉歸正當二分之時故曰玄鳥氏司分者也於其歸則知秋分矣以候時也任文田曰或曰夏學曰校古者仲春仲秋皆視學夏尚黑用玄于校昭重事也疑

亦如月令上丁習樂周官大胥秋頒學之禮然今
案小正春燕來曰來降燕乃睇秋燕歸曰陟玄鳥
蟄不應復出此玄校之文也徐說臆任說未詳

剝棗　傳曰剝也者取也

七月之詩曰八月剝棗毛傳剝擊也廣疋剝訓取說
本戴傳今案剝當讀如撲本草棗味甘八月採賈氏
曰全赤則收收法剝而落之爲上語云撲落酥是也
今河東所產味尤美昔王荊公初解剝棗以爲剝其
皮而進之以養老後從蔣山步至民家問翁安在曰

去撲棗始悟前非仍依毛傳

栗零　栗玉海作栗徐本同　傳曰零也者降也零而後取之故不
言剝也

黃叔琳曰栗苞生叢刺如蝟八月熟則苞自裂子或
二或三或四自隕于地乃隨取之故曰零今案黃說
即傳義也說誤栗零當是古人采栗之候本草栗味
酸生熟皆可啖夏花秋實遇霜則落種樹書采栗要
披殘明年枝葉茂古詩采栗玄猨窟栗何嘗不采也
零而後采之故曰栗零古詩蜻蜓新栗熟故

可采也若拘于傳說栗林萬顆株守者倦矣零不相
謀而伺取者無厭散栗于地兒童競取道有拾遺況
又當羣鳥養羞之日復多烏鳥鼠乎吾恐夏民雖樸
亦不肯若是之疏今武林山中種之八月初負荷而
買者載道矣球彙苞藏或形如拳大剝食之甘而澹
閩說不如目睹信夫

別義徐世溥曰古者以粟爲黍稷粱秫之總稱案
粟乃粱也今之所謂粟古之所謂粱也孟詵曰前
人不識粟後人不辨粱本草穗大毛長粒粗者爲

粱穗小毛短者爲粟八月零者正粟也然則夏固
謂之粟古人未嘗混也行夏之時從夏之稱可也
傳曰零者降也零而後取之故不言剝也此粟爲
今之粟明矣

丹鳥羞白鳥　傳曰丹鳥也者謂丹良也白鳥也者謂
蚊蚋也其謂之鳥者何也重其養也凡有翼者爲鳥羞
也者進也不盡食也

月令仲秋羣鳥養羞注羞謂所食也小正乃就養羞
之物言之丹鳥螢白鳥蚊八月尚殷殷然鳥喜食動

物亦嘗爲羣鳥所羞者也暑則翕然以興過此將伏而不見矣鳥羞之也時故曰丹鳥白鳥古書每以一字貫上下文故曰丹鳥羞白鳥夏后氏之書例如此禹貢雲夢二土名也而曰雲土夢作乂玄纘二纘繒也而曰厥篚玄纊程公說曰古文兼上下也然則小正之文可例矣

別義楊愼曰左傳丹鳥氏司閉者也注以爲鷩雉疑即是歟羞白鳥不敢强解蔡德晉曰丹鳥蝙蝠也食蚊孝調元曰丹良蟲名疑卽蠹也蠹黃甲蟲列子蚊蚋生于腐蠹諸錦曰希革丹鳥也毛詩白

鳥也羞進也初生赤後白與羣鳥養羞義同任文田曰白疑作百丹鳥氏司閉蓋古時官名如周官羅氏羞國老之禮今案集解蝠夏月已食蚊故其糞皆蚊目名夜明砂則不待八月矣范家相曰如諸說義較長但鳥之初生雖赤至秋亦未必盡白且何以又與羣鳥養羞同義乎

辰則伏　傳曰辰也者房星也伏也者入而不見也

仁山曰大火初昏而沒也案爾疋大火謂之大辰辰房心尾也夏書季秋月朔辰弗集于房乃知秋分以後辰當在房星矣傳或作房心誤

別義徐世溥曰辰水星也秦憲田曰水星雖名辰星然五緯之見伏無常期不可以之紀候而水星之行尤速一歲中合伏常四五次亦不得獨于秋令言之今案秦氏駁徐之說甚是

鹿人從　傳曰鹿人從者從羣也鹿之養也離羣而養之離而生非所知時也故記從不記離君子之居幽也不言或曰人從人從也者犬者于外小者于內率之也

鹿當爲麓易卽鹿无虞釋文作麓淮南子注林屬于山爲麓穀梁傳作鹿又山足曰鹿古文鹿麓同字鹿人卽虞人跡知山麓禽獸窟窩所在田獵乃受令焉故曰鹿人說文守山林之吏爲麓字林作山澤之吏　晉語主將適蠆而麓不聞韋昭曰麓主君苑囿之官考周禮無鹿人之職司徒之屬有迹人春秋時則二官備矣而草廬以爲逢澤之迹人說誤

別義徐世溥曰鹿人虞之掌鹿者如周禮雞人羊人之屬今案徐說非是古王田獵則虞人從不聞專遣捕鹿之官也詩曰一之日于貉取彼狐狸又

曰發彼小豝殪此大兕豈徒曰獸之所同麀鹿麕
麕哉卽謂當時別有取狐取兕之官顧何獨於鹿
人記之

鴽爲鼠　無傳

鼠詳見正月鴽詳見三月徐氏曰復其舊也感陽而
翔感陰而藏鴽與鼠一物也觀諸鳥鼠同穴益信今
汾州府介休西南有雀鼠谷

參中則旦　無傳

秋分以後寅正一刻十分爲旦參七星西聚兩肩雙
足三爲腰曆法當參右足中七度日出卯正初刻故
卯初參在肩中亦見也

九月

內火　傳曰內火也者大火也大火也者心也

內讀如納古文內納通用三月主夫出火納火當亦
是主夫之職經不書省文周禮秋官季春出火民咸
從之季秋內火民亦如之周授民事仍用夏正故文
與小正合仁山曰古者三月大辰見故出火八月辰
伏故內火者秋傳以出內火　如傳說以火爲大辰則八月辰
伏之文重矣范氏曰火至九月藏于地而不見故曰
內八月初昏尙可見故曰伏予謂八月昏見矣何以解
七月之西流乎九月內矣又何以解辰繫于辰乎漢
儒疏于曆學傳說自不可信

遰鴻雁　傳曰遰往也

鴻雁詳見正月古文遰同逝爾正逝往也傳說本此
月令仲秋曰鴻雁來季秋曰鴻雁來賓一來一往
字義正相異矣孔氏曰雁以北方爲居則南爲往北
爲來于索月令之文南北書來知孔義亦誤竊意雁

居南古曰彭蠡雁居北古曰雁門月令成漢儒之手
漢都洛陽宅天下南北之中故自南自北均曰來夏
都安邑地屬雁門實處天下西北之境故自南而北
則曰鄉自北而南則曰遰
別義王廷相曰鄉也者緩辭也北方尙寒可知遰
也者急辭也北方已寒可知徐世溥曰追遽而來
遰遽而飛之謂遰道遠而翔徐狀其羣而成列之
容也

陟玄鳥蟄　傳曰陟升也玄鳥也者燕也先言陟而後

言蟄何也陟而後蟄也
月令仲秋玄鳥歸高誘曰謂歸于蟄所也甫去故曰
以時獻其珍異皮革觀下王始裘可知
歸既歸故曰蟄仁山曰古人重玄鳥當其至而祠之
其來也書降其去也書陟皆貴之也陟旱于蟄故小
正先陟而後蟄
榮鞠　傳曰鞠草也
熊羆貊貉鼶鼬則穴　傳曰穴若蟄
鞠詳見正月春苗秋蕈月令季秋鞠有黃華王翼明
爾正熊虎醜山居冬蟄春出一說在陸曰熊在水曰
曰鞠色甚多月令獨云黃華何也黃正色也范氏曰
能羆如熊黃白文爾正翼雄曰熊雌曰羆埤正羆縱
鞠藥金氣之正故應時而榮
目故熊上加目爲羆貊似熊多力食鐵廣志貊色蒼
樹麥　傳曰鞠榮而樹麥時之急也

月令仲秋乃勸種麥范氏曰勸種在先樹之在後故
小正因差一月樹當如孟子樹藝五穀之樹趙注樹
白其皮溫煖或曰貊即豹非字林豹似貊白色則貊
種也說文麥屬金故金王而生火王而死淮南子秋
與豹固是兩獸貉貙貍也色玄嘗與貔同穴各居故
昏虛中可種宿麥氾勝之書早則蟲而有節晚則穗
字從各一說貉善爲曲穴以避雨暘亦以防患鼶即
小而少實得時則善矣故傳曰急也
鼶今之黃狼鼠爾正鼶鼠注鼶似鼠赤黃色大尾喙
王始裘　傳曰王始裘者何也衣裘之時也
古皮服總名裘月令孟冬天子始裘鄭注裘溫服國
鼫鼠鼠也有螯毒詩曰穹窒熏鼠鼠善穴故亦能螫
語隕霜而冬裘具是也子考曆書九月中交霜降夏
仁山曰周官所云蟄獸也月令季秋蟄蟲咸俯在內
都安邑冀兗之地早寒故立冬以前亦衣裘之日小
正月令氣候差旬日閻耳黃氏曰禮仲秋獻良裘以
皆墐其戶孔疏盡是禽獸通名王侍郎曰隸篆內穴二字形近
供王服季秋獻功裘以賜羣臣則于季秋言王始裘
內當是穴字之誤

正也范氏曰今北地初寒亦服羔裘

辰繫于辰　無傳

案辰亦房星也繫當如中庸日月星辰繫焉之繫鄭氏曰繫聯綴也九月日在房故曰繫餘詳八月

雀入于海爲蛤　傳曰蓋有矣非常入也

雀卽黃雀也古名竇雀說文蛤蜃屬老雀所化秦謂之牡厲月令雀入大水爲蛤注大水海也本此李空同曰舟見舉蛤者形猶雀也茸茸餘毛焉趙敬夫曰余嘗訪諸漁人雀至是月飛而點于水面一點成一油花沈爲一蛤凡數十次油花盡則無此雀矣

四明叢書　約園刊本

十月

豺祭獸　傳曰善其祭而食之也

蒼韻解詁豺似貊黃白文有爪牙迅捷善搏噬月令季秋豺祭獸周書作霜降之日或曰豺力噬虎喜食羊或曰豺祭方獵祭員

初昏南門正　傳曰南門者星名也及此再見矣

洪震煊曰四月之南門爲亢十月之南門爲東井開亢衙則旦見東南隅初昏方伏正北地下何由見諸傳說誤

元占經引黃帝占云東井一曰天之南門可證以歲差法推之夏時十月正以初昏見東方也今案十月中丑正初刻井中南方初昏酉正一刻合見於東方亢衙則旦見東南隅初昏方伏正北地下何由見諸傳說誤

別義黃叔琳曰烏冬月成羣鳴聲啞啞謂之寒雅

十月氣寒日煖乘暄而浴也今案寒雅即老鴉載飛載鳴下上其音如傳所云則有之浴未聞

諺鴉浴風鵲浴雨

別義黃叔琳曰烏冬月成羣鳴聲啞啞謂之寒雅

門當是師門之誤月令孟冬昏危中師門在虛危

之閒正相符合孔廣森曰荀子霜降逆女冰泮殺

止故是月始令民昏姻逮來年仲春而止詩三星

在天傳說以爲十月參星昏見可以嫁娶是也此經無傳又適與南門見相屬大衍曆議遂疑十月定星方中南門昏伏不當言見乃誤讀之故耳今案孫志祖曰小正書初昏者有七何獨於十月變其例乎孔說非范說近是但經文見字亦非小正中星之例說詳見五月參則見

黑烏浴　傳曰黑烏也者烏也浴也者飛乍高乍下也

今之鸕鷀也一名水老鴉俗呼摸魚公其小者曰鴉頭魚鮫色黑喙黃南方漁舟往往載之本草冬月羽毛脫落每栖息洲渚見人輒沒入水或銜魚而出說文浴洒身也烏之沒水也翼相拍狀若浴故曰浴古諺鴉浴風鵲浴雨

別義黃叔琳曰烏冬月成羣鳴聲啞啞謂之寒雅

時有養夜　傳曰養者長也若日之長也

養亦羕字之誤詳見四月古法冬至晝三十八刻夜六十二刻故曰羕夜月令仲冬日短至王冕明曰晝夜以

日出入爲分天體北高而南下地體平著于中日之行也斗建寅則出而漸北斗建午則出而漸南北則去地遠而出早入遲故日蒙南則去地近而出遲入早故夜蒙

別義范家相曰此與五月蓑日之傳皆不甚明竊意五月之初日長至君子齊戒處必揜身毋躁止聲色毋或進薄滋味此時有養日之意十月之末日短至君子亦齊戒處必揜身身欲寧去聲色禁嗜欲安形性此時有養夜之意日長則養于日日短則養於夜也如傳說不過記日夜之長短似無謂今案古養字訓長義音丁丈切讀如詩克君克長之長釋名長大也三月執養宮事傳養長也卽此義傳長字猶永也養不聞有永義蓑顯係蒙字之誤如范氏徑以養字釋經何又謂傳記日夜之長短耶

玄雉入于淮爲蜃　傳曰蜃也者蒲蠃也蒲蠃各本俱作蒲盧案國語移就蒲蠃于東海之濱吳越春秋作寒就蒲蠃元徐天祜注蠃蛖蛤之屬蠃同螺若今螺中之呼蓼蠃故曰蒲蠃蒲盧乃螟蛉小蟲耳入水則死且爲物甚微豈難所能化乎蠃盧二字殆後人傳鈔者因音同而誤歟又考蠃與蜃本草介部蜃形扁而長蠃形蠃而縮傳說以蜃爲蠃亦誤

禽經玄曰海雉注如雉而黑居海中山上玄雉卽鷩雉左傳丹鳥氏注丹鳥鷩雉也立秋來立冬去入大水爲蜃月令孟冬雉入大水爲蜃注大水淮也晉語雉入于淮爲蜃說文字林作雉入海化爲蜃古淮水通于海故淮海一也韋昭曰蜃蛤屬小曰蛤大曰蜃俗呼車螯爾疋蚌含漿卽此本草殼紫璀粲如玉斑點五彩南海有之相傳雉入海所化臨海志海中蛤蜊一種殼小薄耳曰廬雉或曰雉化故名雉一說蜃蛟屬非

別義楊愼曰金仁山謂蜃大蛤月令陳注蜃蛟屬案他書言蜃形似蛇而大腰以下鱗盡逆有耳有角鬣作紅色噓氣成樓臺望之而下今俗謂之蜃之丹碧隱然如在煙霞高鳥倦飛就之以息輒吸之以食其脂爲燭香聞百樓將雨卽現海旁人常見之得其實步煙出其上卽成樓閣之狀如是說則蜃爲蛟屬信矣仁山大蛤之說似無據且兩存之今案月令蛤卽如周禮赤友氏以蜃灰攻之醢人蜃蚔醢考

工記帤氏湮之以蜃莊子人閒世以蜃盛溺淮南子氾論摩蜃而薤文選西京賦蜃蛤剝注蜃蛤也蜃灰如今之蛤粉之類惟周禮鼈人以時籍魚鼈龜蜃干寶注蜃鮹類但鄭注亦云大蛤仁山說蓋據此古義無以蜃爲蛟者自唐宋諸儒方作海市蜃樓之說然亦未嘗謂雉化也爲雉化說則卽自東陽陳氏始馬仲醇曰雉火屬蛤水屬陽不勝陰井與遷焉故化蛟龍之屬大半生于深山窮谷之中成形乃入水埤疋蛇與雉交而生蜃黃氏曰下

卵不閇雷則爲雉下卵閇雷則卵入地五尺積久成蠙因大雷雨則發地而出地泉灂湧隨流入海卵生則非化生矣入地則非入水矣蠙入海則非雉入海矣是雉化蛤不化蜃明甚蜃名偶同乎蛤而遽謂雉化可乎陳氏之說要不若仁山之信而有據也

織女正北鄉則旦　傳曰織女星名也

孔氏曰十月日在析木之津析木東升則娵訾正北故織女亦北鄉織女恆向娵訾者也今案月令孟冬日在尾尾十度至斗十一度曰析木之津中星譜十月中卯初二刻爲旦十有一月

王狩　傳曰狩者言王之時田也冬獵爲狩謂王巡狩也虞書歲二月東巡守至于岱宗五月南巡守至于南岳八月西巡守至于西岳十有一月朔巡守至于北岳古文狩守二字通用夏承虞制故行狩禮竹書紀年禹五年南巡狩會諸侯于塗山八年春東巡狩會諸侯于會稽又曰秋八月帝陟于會稽是夏制無西狩之禮古書互爲詳略故小正特書北狩之文傳說以狩爲時田非冬獵爲狩周禮則載之夏之獵曰畋予考小正夏畋當在八月記曰麛人從蓋從王田也夏無西狩禮故八月田然則夏后氏符固與田異矣上世省方之典豈得與後王狩田之制例耶

陳筋革　傳曰陳筋革者省兵甲也

因王狩而修軍禮也爾疋北方之美者有幽都之筋甲焉獸皮拭曰革如犀兕水牛之屬古制弓弩以筋

甲胄盾以革故管子曰三革陳列也或謂當訓示如
命太師陳詩之陳冀充以北民氣勇而好鬬恆衛大
陸復爲島夷出沒之區自古防邊鬻策莫嚳子朔方
王狩所以陳筋革也弓筋欲澤田革欲合夏后氏上
或不良是也易曰除戎器戒不虞書曰揆文教奮武
衛軍旅之事大矣故小正因狩而類記之
商人不從　傳曰不從者弗行于時月也萬物不通
商人卽商夫夏書胤孔傳商夫掌幣禮之官覲
禮商夫承命告于天子鄭注商夫司空之屬黃倫曰

二氏之說無據漢書百官表鄉有商夫職聽訟收賊
稅上林亦有虎圈嚳夫商夫當是執役之賤官月令
是月天地不通閉塞成冬命有司曰土事毋作毋發
蓋毋發室屋以發天地之房名之曰暢月商人執役
之官時無事故不從也周官無商人之職鄉大夫歲
終令鄉吏會政致事或卽是商人不從之義乎
別義王廷相曰商人農官也時稼穡事舉故不從
今案豳風十月納禾稼則稼穡之事已畢商夫果
是農官不從亦當在十月且小正正月三農說者
以爲田畯亦不聞商人之職嚳古通穡故意卽司
穡之人耳
隕麋角　傳曰隕墜也日冬至陽氣至始動諸向生者
蒙蒙符矣故麋角隕紀時焉爾
梁玉繩曰夏小正十一月隕麋角月令呂覽淮南子
並同乾隆三十二年十一月九日奉上諭月令有冬
至麋角解之文欽天監時憲書久經沿襲登載前以
麋與鹿皆解角于夏卽疑禮經傳習不無承譌嘗著
鹿角記爲之辨論而未究其所由昨因時值冬至偶

憶南苑向有馴育之麈俗名長尾鹿此時曾否解角
令侍衛五福前往驗視則脫角或雙或隻政與節候
相叶並將新脫之角呈覽自來疑義爲之頓釋說文
有訓麈爲麋屬之語名苑又稱大鹿曰麈然三者迥
然不同北人知之而南人則弗能辨是以轉輾滋疑
夫窮理格物乃稽古所必資已詳爲著說以辨竝交
欽天監自後時憲書卽行改麈爲麈俾信示四海無
仍昔誤
十有二月

鳴弋　傳曰弋也者禽也先言鳴而後言弋者何也鳴而後知其弋也

仁山曰弋當作鳶今雪霽霜風之際則鳶鳴一說鳴弋猶鳴弦繳射曰弋謂獵禽鳴弋之聲今案弋即鳶字古文鳶作戴戴省鳶又省弋也爾疋注載鴻及鳴鳶釋文鳶鴟屬周禮射鳥氏以弓矢敺鳥鳶古人聞鳶鳴爲弋取之候故字借作弋鳶與弋聲之轉若注云獵禽弋人何慕焉黃氏曰弋鳧與雁何時蔑有而必係之十二月乎

別義徐世溥曰弋雉也鳥之飛而過者通謂之雉古文佳即鳥也去佳存弋故繳射飛鳥爲弋言弋去其鳥也歲暮夜寒征鳥厲疾飛鳴而過者不知其名故概言之曰鳴弋是冬夜之狀也

玄駒賁　傳曰玄駒也者蟻也賁者何也走于地中也文人及鳥生子曰乳王翼明曰雞木畜也故麗于陽至此而蟻始蠶矣賁之言奔也本王氏說蟻行遲遲畏寒故走甚捷蟻力剛健耐寒故蟄最遲古今注昔河內人嘗見人馬千萬騎遊動往來以火燭之人皆是蚊蚋馬皆是大蟻因名蚊曰黍民蟻曰玄駒方言蟻梁

益之間名玄駒本此今俗尙呼爲馬蟻也

而後知其弋也

仁山曰弋當作鳶今雪霽霜風之際則鳶鳴一說鳴弋猶鳴弦繳射曰弋謂獵禽鳴弋之聲今案弋即鳶字古文鳶作戴戴省鳶又省弋也爾疋注載鴻及鳴鳶釋文鳶鴟屬周禮射鳥氏以弓矢敺鳥鳶古人聞鳶鳴爲弋取之候故字借作弋鳶與弋聲之轉若注云獵禽弋人何慕焉則古書無此叚借王氏之說說近是但以賁爲僨則古書無此叚借王氏之說讀作僨僵也蓋言蟻之蠶也月令蟄蟲咸俯以此

玄駒賁　傳曰玄駒也者蟻也賁者何也走于地中也文人及鳥生子曰乳王翼明曰雞木畜也故麗于陽至此而蟻始蠶矣賁之言奔也本王氏說蟻行遲遲畏寒故走甚捷蟻力剛健耐寒故蟄最遲古今注昔河內人嘗見人馬千萬騎遊動往來以火燭之人皆是蚊蚋馬皆是大蟻因名蚊曰黍民蟻曰玄駒方言蟻梁

雞始乳　無傳任文田曰此節見乾鑿度鄭注舊本缺子以下文納卵蒜攷之則當在此處任本補十二月之末非是

月令季冬雞乳呂覽注乳卵也淮南子作雞呼卵說文人及鳥生子曰乳王翼明曰雞木畜也故麗于陽而始乳

納卵蒜　傳曰卵蒜也者本如卵者也納者何也納之君也

卵與蒜當是二種納當如禹貢納銍納秸之納抱朴子夏后氏始食卵十二月正是納卵之時雞始乳也

過此則孚溺矣不可食也蒜小蒜古無胡蒜曾朵而驗之根大者僅如指絶少卵形古今注蒜卵蒜也蓋即仍傳說之誤

別義楊愼曰案南方有沙蒜形似男牡即卵蒜也古今注俗人謂之小蒜胡國有蒜十許子其爲一株擇幕裏之名爲胡蒜尤辛于小蒜俗亦謂之大蒜寧波有淡菜其形不典一名殼菜亦以形近牡名香嚴音曰卵依殼而生故曰殼王廷相曰卵蒜即今之野蒜所謂澤蒜也冬月收之可淹以爲菹曲梁也然則入梁者入此曲梁也入讀如內月令非必納之君也臧琳曰偏考經傳祭品皆用韭不用蒜夏小正納卵蒜疑當爲納韭卵正月囿有見韭記韭之初生也十二月納韭卵記農人收子納之有司以昭祭事王彪之賦曰蒲韭冬藏謂卵蒜本如卵納者納之君夫卵蒜納之君將何用此語蓋漢以後人附會

虞人入梁　傳曰虞人官也梁者主設罔罟者也

虞人即水虞高誘曰掌水之官石絶水曰梁鄭司農曰梁水爲關空以笱承其空詩之文傳箋卿曰經衍文戴氏誤爲之傳

做笱在梁即此十二月當成梁故虞人入而修葺之

春解凍乃漁焉月令季冬命漁師始漁命之漁而非即漁也是月冰方盛水澤腹堅魚不上冰置罔罟於何地乎春秋外傳古者大寒降土蟄發小正之月啟蟄故知漁在春水虞于是講罝罘取名魚登川禽而嘗諸寢廟行之國人助宣氣也

別義畢沅曰說文罔庖犧氏所結繩以漁罟罔也罟曲梁寡婦之笱魚所留也詩魚麗于罶魴鱨罶曲梁也然則入梁者入此曲梁也入讀如內月令是月命漁師始漁故內此具耳

隕麋角　傳曰蓋陽氣旦睹也故記之也

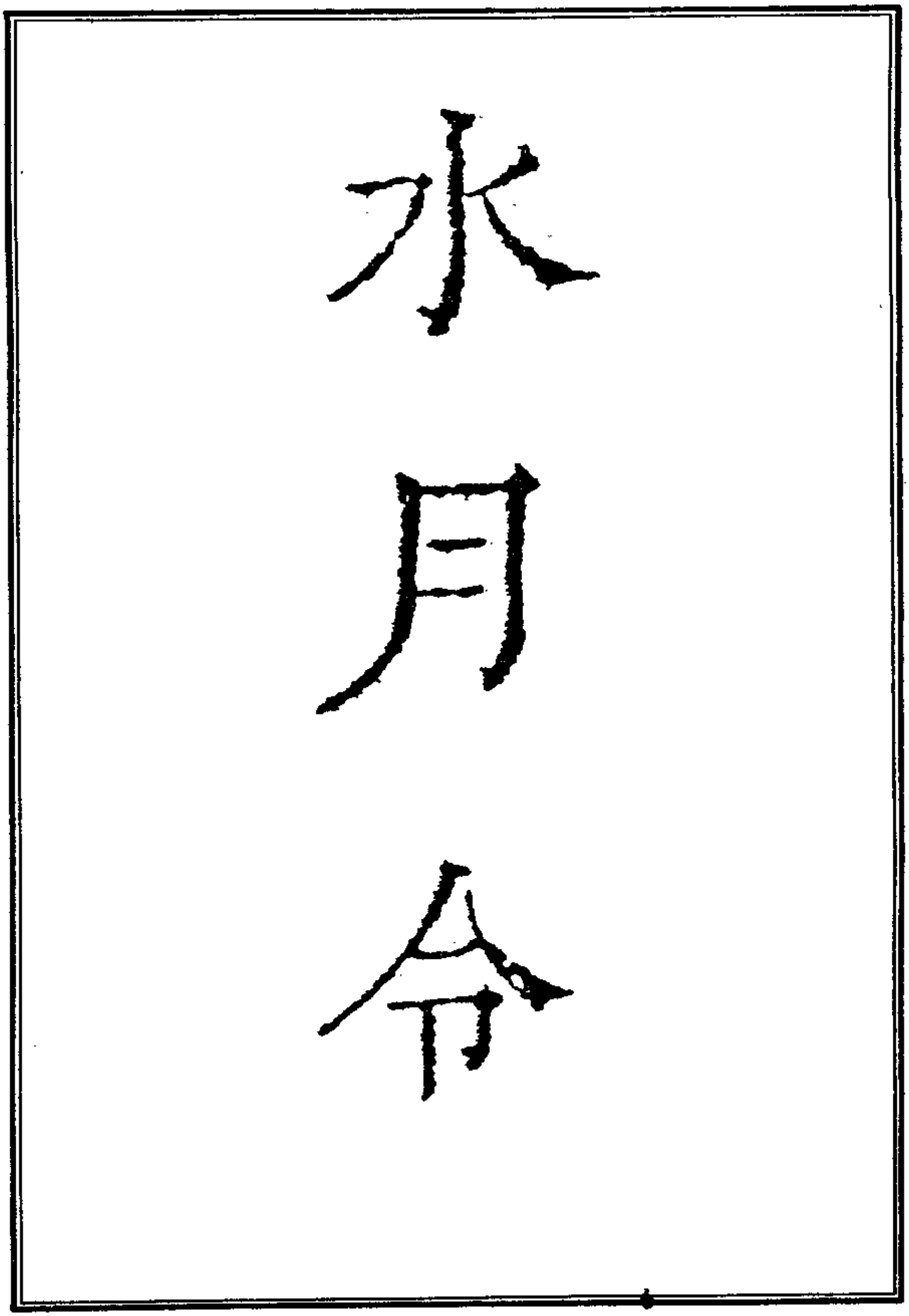
麋當是鹿字之誤月令仲夏鹿角解小正五月無隕鹿角之文蓋後人見誤本作麋因移置十二月也麋陰獸冬至得陽氣而角隕從陰退之象鹿陽獸夏至得陰氣而角隕從陽退之象

別義熊安生曰若節氣早則十一月隕角節氣晚則十二月隕角故小正十一十二月俱有隕麋角之文傳箋卿曰經衍文戴氏誤爲之傳

夏小正求是卷四

夏小正求是卷四

十三四明藏書約園刊本


水
月
令

武林 王晫 丹麓 同輯
天都 張潮 山來

水月令

新城王士禛阮亭述

曹縣古北亳。地瀕大河。其人習知水候。偶得無名氏水候占一卷。其詞頗近古。因稍芟次之。爲水月令一篇。如左。備河渠參考焉。

檀几叢書 水月令 卷十九

正月立春後風動泉涌。山中積水挾冰而下。河乃解。凍曰擠凌水。

二月。暘氣上升。地脈潛行。春雨霢霂。溪澗滿盈。滙之大河。波瀾驟驚。是時桃始華。曰桃花水。

清明。治河使者。以少牢祭。立標水頭。刻時更番覘候。水痕每添一寸。夏秋之交。輒一尺。曰清明水。亦曰信水。

三月。蕪菁花開。曰菜花水。

四月。麥苗剡剡。山蚯浮出。漁人網得。知高源之有漲。曰麥迭水。鯛生山蚯。重不過一斤。柴荊而下。或至六七斤。未幾。決渰辛未浮河

隆冬冰凌萬家

五月。曰瓜蔓水。

六月。淡山窮陰。堅氷始泮。萬山合流。沃宕山石。水帶暮腥。曰山蟇水。

七月。豆花方盛。曰豆花水。南華云。秋水時至。百川灌河。是時隄防始急。

八月。炭氣花盛。曰游龍水。土人謂龍出游行。非也。龍以八月爲夜游。龍水蓼也。

九月九日。曰重陽水。十七日。俗謂河伯生辰。雖三秋旱乾。是日水必溢。

十月。霜降水涸。河流既道。如一槽然。曰復槽水。

十一月。斷氷雜流。槎牙寒泓。曰激凌水。

十二月。大寒凝泓。一望積雪。曰氷澌水。

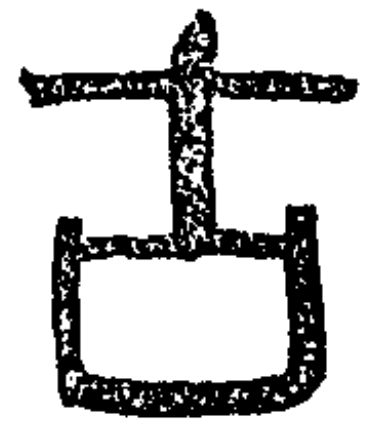
不時暴漲。曰客水。

全河大流。乘勢直趨。迅如陣馬。與岸齟齬。節迫不轉。

後隊分騎。曰倒洋水。

半高半低。兩際相夾。勢如對案。形如倒瓜。曰切水。去切聲

欸發欸止。莫知去來。一波纔起。如銀濤堆。曰河嘴水。
此水見當大水。
斷壠巉巉。盤渦激蕩。崩高穴深。聲容百狀。曰聚灣水。
一灣既過。河直流妥。溶溶瀉瀉。聲響不作。曰入流水。
大流漂漲。餘力奔赴。水高岸平。勢猛浪怒。加以沙中
坎窗。行險而躍。或如人立。或如鵠翔。滾不沒膝。波蘯
滅頂。聲吼遠遍。如鳴蒲牢。曰刮灘水。水雖淺。不可涉。
鳴鉦伐鼓。飛水如縷。雲霧四塞。鷺鷥之。曰崩灘水。
岸雖高。不可近。
移徙橫注。側力全出。避射如弓。巧機激入。曰衝岸水。
盈科溢漕。瀰漫平進。陵谷失形。山澤莫辨。曰抹岸水。
埠壩敗朽。潛流漱下。坼坦洪中。觱危奔馬。曰塌岸水。
風浪漩激。蹲崖伏候。一波凌厲。萬波騰湧。曰搶岸水。
遠勢初近。後浪停隨。呼吸繼進。濤聲四馳。曰上展水。
平流徐進。押浪轉灣。旅酬未畢。鞚吻弦。曰下展水。
上展有盡。下展多力。
鱗如沉雪。矯如奔羊。水花說激。靜躁靡常。曰窪窠水。
險過怒息。勢大徐起。細浪不生。波如屋裒。曰篤浪水。
亦曰大潮水。行舟過之多溺。　又有移岸水。　駁灘水。
夾岸水。　閃灘水。　藏岸水。　分脊水。　爭龍
透厓水。　遠灘水。總之力猛則勢雄。流急則節



易通卦驗校正

文

光緒癸卯冬

長沙葉氏刊

曹篤光署首

古今夏時表序

昔顓子問爲邦孔子曰行夏之時於是漢以來厤家因之逮我朝

聖祖仁皇帝立欽天監遵行勿改誠以敬授人時爲帝王之首政而人時必取准於天星之中氣斗之建寅在正月爲人事所由起自黃帝時容成造厤迄於夏正未之或易也是故周正建子商正建丑不過以十一月十二月爲歲首其於斗建之位實不能有所推迻閒嘗考之有斗建而後有節氣有節氣而後有物候七十二候節氣之至定者也其文始見於逸周書時訓解呂覽淮南禮月令遞相承襲漢儒多以月令爲周公作者此也方今地形開通厤法各異遠西諸國以耶蘇紀世中國則以孔子授時日本干支同文初用唐厤明治更始參合西法隨月置閏頒行太陽厤自謂於舊法加密然於朔望盈縮終不如中法之適中乃知有夏時則斗建之節氣不至乖錯又驗之於草木鳥獸得氣之先之物定爲五日一候三候一節三候一氣南北地氣雖稍有先後要其源不出夏正以外也夏正當時有大小之分傳者惟小正文有脫簡不盡足徵今據以名表崇聖也首以時憲書尊王也次以禮刀令宗經也北魏建都燕地又遷洛陽厤候與諸書不同隋唐因循未遑修改自唐之大衍厤出始上合周秦下通宋元各厤新書厤志本之是大衍厤者貫古今之律候而定夏正之一尊

者也然非

聖祖仁皇帝天縱之聖範圍古今安知近日異說橫流不有後星期之例以亂成憲者乎余修此書以課家塾友人索觀者衆乃自序本意授之梓人外有易緯通卦驗一書所載節候多與表異文既殘缺句讀維艱幸有隋杜臺卿玉燭寶典全引其文取以校勘乃得文從字順其閒節候多寡同異無從測驗推求附於末篇俟精緯學者排比焉余所見者僅知八風之不誤而已是亦足補斯表之闕也

光緒二十九年癸卯歲十二月庚戌朔後二十日立春節賜進士出身誥授中憲大夫四品銜吏部主事葉德輝撰

立春 雨水降 條風至 八風之一自冬至至此四十五日羣書引作融風 雉 今麻十二月節末候

雨水 凍冰釋 玉燭寶典引冰上無凍字 猛風至 今麻正月中初候 冰解 今麻正月節初候 東風解 楊柳榦 寶典引榦作棪 玉燭

驚蟄 雷電 原無電字玉燭寶典引有 候鶪鶊鳴 今麻二月節次候 倉庚鳴 今麻二月節初候 蝙蝠出

春分 明庶風至 八風之一自立春至此四十五日 雷雨行 今麻二月中末候 桃始花 寶典引作雁今麻正月中次候

清明 雷鳴 候雷乃發聲 雨下 清明風至 春分至此無四 日月同道 玉燭寶典引花上無始字今麻二月節初候

穀雨 田鼠化爲鴽 今麻三月節次候 倉庚鳴 今麻二月中次候 鳲鳩 今麻二月中初候 戴勝降于桑 八風之一自春分至此四十五日 鵠鳴聲 玉燭寶典引至作來

立夏 清明風至而暑 八風之一自春分至此四十五日 鵠鳴聲 玉燭寶典引同初學記歲時部引作鵠鳴聲 螻蟈鳴 今麻四月節次候 蚯蚓出 今麻四月中初候 王瓜生 玉燭寶典引蝒作蜾 鹿角解 今麻五月節初候 蜩始鳴 今麻五月中次候 蟬鳴 今麻五月節末候

小滿 小雨 原無此二字玉燭寶典有 苦菜秀 八風之一自立夏至此四十五日 蘼蕪生 今麻四月中末候 靡草死 今麻四月節末候 麥秋至 今麻五月節初候 螳螂生 玉燭寶典引蝒作蜾 鵙始鳴 今麻五月中初候 反舌無聲 今麻五月節末候

芒種 蚯蚓出 今麻四月節次候 蠶且濕 今麻五月節初候 蟬鳴 今麻五月中次候 鹿角解 今麻五月中末候 蜩始鳴 玉燭寶典引蝒作蜾 螳螂生 玉燭寶典引蝒作蜾 鵙始鳴 今麻五月節初候 反舌無聲 玉燭寶典引蝒作蜾 鹿角解 今麻五月節末候 蜩始鳴 今麻五月中次候 半夏生 今麻五月中末候

夏至 景風至 八風之一自立夏至此四十五日 蜩始鳴 今麻五月節初候 半夏生 今麻五月中末候 木堇榮 堇原誤莖據玉燭寶典引改 白露下 今麻七月節初候

小暑 雲五色出 伯勞鳴 今麻五月節次候 鵙始鳴 今麻五月中次候 反舌無聲 今麻五月節末候 蟋蟀居壁 今麻七月節初候

大暑 雨濕 今麻六月中次候 土潤溽暑 大雨時行 半夏生 今麻五月中末候 涼風至 八風之一自夏至至此四十五日 白露降 今麻七月節初候 寒蟬鳴 今麻七月中次候 鷹乃祭鳥 今麻七月中初候

立秋 涼風至 八風之一自夏至至此四十五日 白露降 今麻七月節初候 寒蟬鳴 今麻七月中次候 鷹乃祭鳥 今麻七月中初候 天地始肅 今麻七月節次候 不周風至 八風之一自秋分至此四十五日 鴻雁來 今麻八月節初候 玄鳥歸 今麻八月節次候 群鳥養羞 今麻八月中初候

處暑 雨水 寒蟬鳴 今麻七月節末候 鷹祭鳥 今麻七月中初候 天地始肅 今麻七月節次候 不周風至 八風之一自秋分至此四十五日 鴻雁來 今麻八月節初候 玄鳥歸 今麻八月節次候 群鳥養羞 今麻八月中初候 昌盍風至 八風之一自立秋至此四十五日 玉燭寶典引至作來 今麻二月中初候 鴻雁來賓 今麻九月節初候 爵入大水爲蛤 今麻九月節次候 天地始肅 今麻七月中初候 鷹乃祭鳥 今麻七月中初候 昌盍風至 八風之一自立秋至此四十五日 玉燭寶典引蝒作蜾 今麻二月中初候 鴻雁來賓 今麻九月節初候 爵入大水爲蛤 今麻九月節次候 雀入大水爲蛤 今麻四月中末候 蟋蟀居壁 今麻九月中次候 豺祭獸 今麻九月中初候 草木黃落 今麻十月節初候 豺祭獸 今麻九月中初候 草木黃落 今麻十月節初候

白露 雲氣五色 蜻蜓上堂 鷹祭鳥 今麻七月中初候 鷹乃祭鳥 玉燭寶典引草下有鳥字今麻六月中初候 天地始肅 今麻七月節次候 鴻雁來 今麻八月節初候 玄鳥歸 今麻八月節次候 群鳥養羞 今麻八月中初候 昌盍風至 八風之一自立秋至此四十五日 玉燭寶典引至作來 今麻二月中初候 鴻雁來賓 今麻九月節初候 爵入大水爲蛤 今麻九月節次候 雀入大水爲蛤 今麻四月中末候 蟋蟀居壁 今麻九月中次候 豺祭獸 今麻九月中初候 草木黃落 今麻十月節初候

寒露 霜小下 秋草死 眾鳥去 燕子去室 鳥雌雄別 蟄蟲入 今麻十月節次候 水始冰 今麻十月節初候 地始凍 今麻十月中次候 雉入大水爲蜃 今麻十月節末候 虹藏不見 今麻十月中初候 天地不通 今麻十月中次候

霜降 候鴈南向 今麻九月節初候鴻雁來賓 豺祭獸 今麻九月中初候豺乃祭獸 霜大下 草禾死 禾疑木之誤今麻十月中次候草本黃落 蟄蟲入 今麻十月節次候 水始冰 今麻十月節初候水始冰 地始凍 今麻十月中次候 雉入大水爲蜃 今麻十月節末候雉入大水爲蜃 虹藏不見 今麻十月中初候 天地不通 今麻十月中次候 閉塞而成冬 今麻十月節末候

立冬 不周風至 八風之一自秋分至此四十五日 始冰 今麻十月節初候 地始凍 今麻十月中次候 雉入大水爲蜃 今麻十月節末候 虹藏不見 今麻十月中初候 天地不通 今麻十月中次候 閉塞而成冬 今麻十月節末候 蘞麥生 賓雀入水爲蛤 今麻四月中末候雀入大水爲蛤 水泉動 今麻十一月節初候

小雪 陰寒 熊羆入穴 雉入水爲蜃 今麻十一月中次候 虹藏不見 今麻十一月節末候 天氣上騰 今麻十一月中初候 地氣下降 今麻十一月中次候 閉塞而成冬 今麻十一月節末候 水泉動 今麻十一月節初候 天氣上騰 今麻十一月中初候 地氣下降 今麻十一月中次候

大雪 魚負冰 今麻正月節末候魚陟負冰 雨雪 麋角解 今麻十一月中次候 鵙鳥不鳴 今麻十一月節初候鵙鳥不鳴 虎始交 今麻十二月節次候 荔挺出 今麻十二月中初候 蚯蚓結 今麻十二月中次候 麋角解 今麻十二月節末候 水泉動 今麻十一月節初候 天氣上騰 今麻十一月中初候 地氣下降 今麻十一月中次候 閉塞而成冬 今麻十一月節末候

冬至 廣莫風至 八風之一自立冬至此四十五日羣書引或作廣漠 蚯蚓結 今麻十二月節次候 麋角解 今麻十二月中初候 雪下 今麻十二月中次候 蚯蚓結 今麻十二月節末候 荔挺出 今麻十二月節初候 虎始交 今麻十二月中初候 雪下 今麻十二月中次候 麋角解 今麻十二月節末候 荔挺出 今麻十二月節初候 虎始交 今麻十二月中初候

小寒 雁北鄉 今麻正月節次候 鵲始巢 今麻正月中初候 雉雊 今麻正月中次候 雞乳 今麻正月節末候 鶡旦不鳴 今麻正月節初候 鵲始巢 今麻正月中初候 雉雊 今麻正月中次候 雞乳 今麻正月節末候 鶡旦不鳴 今麻正月節初候

大寒 鷙鳥厲疾 今麻二月節次候 水澤腹堅 今麻二月中初候 雞始乳 今麻二月中次候 征鳥厲疾 今麻二月節末候 水澤腹堅 今麻二月節初候 雞始乳 今麻二月中初候 征鳥厲疾 今麻二月中次候 水澤腹堅 今麻二月節末候

小寒　合凍　虎始交　今麻十一月節次候　祭玉燭寶典引鄭氏注云祭祭獸也按此爲迎貓祭田鼠迎虎祭田豕之祭禮月令正義引此作豺祭獸乃九月候誤也　蚯蚓　首玉燭寶典引鄭氏注云蚯蚓首入穴寒之徵也入此涉上文鄭注蚯蚓首入穴而誤當衍蚓字

大寒　霜降　草木多生心　今麻正月中末候草木萌動　鵲始巢　今麻十二月節次候　鴈北鄉　今麻正月節次候　鵲始巢　玉燭寶典引作曷旦　曷旦入空

國朝禮記夏小周逸秦呂覽漢淮南北魏隋書隋唐書宋史元史時憲月令正書時十二時則魏書律厤志律厤志附明	堂月令蔡邕章句	訓解紀訓	正月正月正月正月正月正月正月正月正月正月正月正月	日躔日在初昏	娵訾營室參中	之次昏參斗柄	中旦縣在	尾中下傳	玉燭卿本	寶典無斗
書	月令蔡邕章句	訓解紀訓	正月	日在	營室指寅	昏參昏參	中旦中旦	尾中尾中	按天文訓	
志	厤志	訓	正月	虛昏	唐諱民改	昏爲昏	昴中	曉諱唐		

東風解凍										
東風解凍	引蔡邕章句云危度八至十五度自危度壁度之韋昭注漢書律厤志云孟春日在娵訾之次春分昏參中而畢星見可以種麥清明昏弧中而畢星去日十度可以種桑穀雨昏七星中而柳星見可以種稻蓄豆小滿昏翼中而星見可以種黍菽大暑昏建星中而牛見可以種麻小暑昏牽牛中而須女見可以種紵大暑昏虛中而危見可以種麻中略同	玉燭寶典								
東風解凍										
時有俊風										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										

東風解凍	引蔡邕章句云今孟春日在娵訾之次立春斗建寅之辰而東北行加十五度而一節斗柄縣下五星在虛危之間漢書律厤志云孟春之月日在娵訾其中昏斗建寅而中繩東壁昏而畢見可以種麥清明昏弧中而畢星去日十度可以種桑穀雨昏七星中而柳星見可以種稻蓄豆小滿昏翼中而星見可以種黍菽大暑昏建星中而牛見可以種麻小暑昏牽牛中而須女見可以種紵大暑昏虛中而危見可以種麻中略同	玉燭寶典	寒日立春初候	次立春候	次立春候	正立春月	正立春月	正立春月	正立春月	旦曉旦爲避曉諱
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍										
東風解凍	引蔡邕章句云今孟春日在娵訾之次立春斗建寅之辰而東北行加十五度而一節斗柄縣下五星在虛危之間漢書律厤志云孟春之月日在娵訾其中昏斗建寅而中繩東壁昏而畢見可以種麥清明昏弧中而畢星去日十度可以種桑穀雨昏七星中而柳星見可以種稻蓄豆小滿昏翼中而星見可以種黍菽大暑昏建星中而牛見可以種麻小暑昏牽牛中而須女見可以種紵大暑昏虛中而危見可以種麻中略同	玉燭寶典	寒日立春初候	斗建寅之中	時有俊風	令皇覽引月令章句	御序月	引漢書律厤志附舊唐書金史	皇定月令應宗	御宋祐嘉厤	明厤志

蟄蟲蟄蟲蟄蟲啟蟄蟄蟲蟄蟲蟄蟲

二月二月二月二月二月二月二月二月二月二月二月二月
日躔日在降婁奎昏之次弧中旦建星中
日在招搖奎昏指卯弧中昏弧旦建中旦建星中建星中
按天文訓云驚蟄
日在營室東井中昏弧中南井中昏東奎日氣在井中昏東斗中南斗中建斗中位之中
日在營室東井中曉建中卯斗箕中卯
雨水初候
驚蟄初候
同舊志
應麻祐麻

桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華桃始華
桃始華梅杏桃李桃李桃李桃李桃始桃始桃始桃始桃始桃始
華華華
華華華華華華華華華華華
驚蟄初候
驚蟄次候
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
驚蟄二月節
倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚倉庚
鳴鳴有鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴
倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴倉庚鳴
次候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄末候驚蟄
鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴鳴
令同宋嘉寶應祐麻小麻作桃同華舊志爲雨水次候
令寶宋嘉麻祐麻皇月史志候明候金節次節次二月二月二月節
令皇月引明
應麻祐麻同舊志書
御覽時序

鷹化鷹化鷹則鷹化鷹化鷹化鷹化鷹化
爲鳩爲鳩爲鳩爲鳩爲鳩爲鳩爲鳩爲鳩
元鳥元鳥來降元鳥元鳥元鳥元鳥元鳥
玉燭寶典引蔡邕章句同
玉燭寶典引蔡邕章句同
正月驚蟄末候
爲雨水末候
始電始電昆小始電始電蟄蟲電始電始電
明堂月令玉燭寶典引蔡邕章句同
玉燭寶典引蔡邕章句同
春分末候
始電始電始電始電始電始電始電始電
三月三月三月三月三月三月三月三月
日躔日在參則日在招搖
大梁胃昏見胃昏指辰
之次七星七星昏七
中旦中旦星中
鶉牛鶉牛旦鶉
周語由魂也韋昭解引由魂也明堂月令作始也震
解引蟄蟲蟄蟲應麻蒲麻
明堂月令咸動蟄蟲啓蟄同舊同
韋昭周語咸動蟄蟲啓蟄同舊同
蘇國語按魏按隋同舊同
咸動見清明清明
周語由魂也韋昭解引由魂也明堂月令作始也震
玉燭寶典引蔡邕章句同
玉燭寶典引蔡邕章句同
蟲振春分末候
蟄蟲驚蟄驚蟄驚蟄
蟄蟲驚蟄驚蟄驚蟄
蟄蟲驚蟄驚蟄驚蟄

桐始　中
桐始　玉爓
桐始拂　寶典引蔡邕章句同
桐桐　芭傳云桐始生拂然也按初學記引古通用
桐始　華清明候
桐始　華
桐始　華
桐始　花穀雨初候
桐始　華清明候三月節
桐始　華清明候三月節
桐始　華清明候三月節

見 見 見

| | | |

死 麥秋至 死 玉燭寶典引蔡邕章句同 死 小滿次候 死 芒種初候 死 小滿中次候 死 小暑末候 死 小暑中末中候 死 小暑末中候 死 小暑末中候 死 小暑

鵙始鵙鵙始鵙則鵙始鵙始鵙始

六月六月六月

| | | |

白露白露白露

候																								
天地天地天地天地天地天地天地天地	禾乃農乃登穀	國語周語韋昭引解月令乃作升穀按此明堂月令所蔡邕本	八月八月八月八月八月八月八月八月	日躔日在辰則壽星角昏伏之次韋牛參中
天地天地天地天地天地天地天地天地	禾乃農乃登穀	末候	八月八月八月八月八月八月八月八月	日在招搖角昏指酉韋牛昏韋
始肅始肅始肅始肅始肅始肅始肅始肅	登穀至登	次候	八月八月八月八月八月八月八月八月	日在翼昏南斗

| | | |

水始涸　水始涸　水始涸　

雀入蜃入雀入蜃入雀入蜃入雀入蜃入雀入
大水大水大水大水大水大水大水大水大水
爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤爲蛤
爲蛤化爲爲蛤爲蛤蛤寒露爲蛤
蛤霜降寒露九月寒露
末候九月節次九月
節次候金節
候明史志
皇月作雀
令寶入大
應麻水化
同舊爲蛤
書志宋嘉
作雀祐厤
入水作雀
爲蛤入大
爲霜水爲
降末蛤

菊有鞠有榮鞠菊有菊有菊有菊有菊有菊有菊有菊有菊有菊有菊有
黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華黃華
羅願爾雅翼三引蔡邕章句同
寒露末候
立冬立冬寒露寒露
初候初候九月九月九月
節末節末節
候明候金
皇月史志
令寶宋嘉
應麻祐厤
均作均作
菊有菊有
黃華黃華
舊書志爲
立冬初候

豺乃豺乃豺祭豺則豺乃豺祭豺祭豺乃豺乃
蟄蟲蟄蟲
咸俯咸俯
霜降末候
蟄蟲蟄蟲蟄蟲
咸俯咸俯咸俛
蟄蟲蟄蟲蟄蟲蟄蟲
咸俯咸俯
霜降霜降霜降
九月九月九月
中末中末中
候明候金
皇月史志
令寶宋嘉
應麻祐厤
同舊同
書志無

祭獸祭獸獸月祭獸祭獸祭獸獸立
獸立冬獸立祭獸祭獸祭獸祭獸祭獸
次候次候霜降霜降霜降霜降霜降霜
九月九月九月
中初中初中
候明候金
皇月史志
令寶宋嘉
應麻祐厤
同舊書志
爲立冬次
候

草木草木草木草木草木草木草木草木
黃落黃落黃落黃落黃落黃落黃落黃落
候
霜降初候
霜降末候
皇月史志
令寶宋嘉
應麻祐厤
同舊書志
無

日躔日在初昏析木尾昏織女之次危中正北

旦七向南星中門見

玉燭寶典則旦引蔡邕章句云麻昏中正昭引孟冬夏正月星見晨在尾四度于辰

日在招搖尾昏指亥危中昏危

旦七中旦星中七星

中按天文訓立冬加五斗指亥則雪音無加

中去日十度而張五度昏中星八度危八度漢志引蔡邕章句自四至六謂之析木之次

明續注引章句云尾四度斗六度之析立之

十五日壬大音雷應鐘

日房虛中昏中張斗建中曉斗建亥位初氣在亥之中日尾危

曉中翼斗建亥位之中御覽引時令月明

水始冰

水始冰

冬小雪之節居之燕之分野

水始冰

冰立冬初候

水始冰

冰

水始冰

冰立冬末候

水始冰

冰立冬冰立冬十月節初候明候金皇月史志

水始冰

冰立冬冰立冬十月節末候應麻下宋同舊志嘉祐缺

水始冰

冰立冬冰立冬為立冬候

水始冰

地始地始

凍

地始地始

凍

雉入雉入大水大水入于大水為蜃為蜃為蜃化為蜃雪小為蜃為蜃

雉入玄雉雉入雉入雉入雉入雉入野鷄雉入大水大水大水

地始地始

凍立冬初候

地始地始

凍

地始地始

凍小雪初候

地始地始

凍立冬凍立冬候明候金皇月史志同應麻同舊志為小雪初候

地始地始

凍立冬凍立冬候十月節次節次十月十月十月

地始地始

凍

雉入雉入雉入雉入雉入雉入雉入雉入

蜚 小雪次候 玉燭寶典引蔡邕章句同

蜚雪次候 立冬十月節末節候明候金 立冬十月節末節候明候金

虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見

天氣上升地氣 天氣上騰地氣 天氣上騰地氣 天氣冰益地氣 冰益天氣 冰益天氣 天氣天氣 天氣天氣 天氣天氣

閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬

下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降

蜚 小雪次候 玉燭寶典引蔡邕章句同

蜚雪次候 小雪次候 小雪次候 立冬十月節末節候明候金 立冬十月節末節候明候金

虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見

天氣上升地氣 天氣上騰地氣 天氣上騰地氣 天氣冰益地氣 冰益天氣 冰益天氣 天氣天氣 天氣天氣 天氣天氣

閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬

下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降

蜚 小雪次候 玉燭寶典引蔡邕章句同

蜚雪次候 小雪次候 小雪次候 立冬十月節末節候明候金 立冬十月節末節候明候金

虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見

天氣上升地氣 天氣上騰地氣 天氣上騰地氣 天氣冰益地氣 冰益天氣 冰益天氣 天氣天氣 天氣天氣 天氣天氣

閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬

下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降

蜚 小雪次候 玉燭寶典引蔡邕章句同

蜚雪次候 小雪次候 小雪次候 立冬十月節末節候明候金 立冬十月節末節候明候金

虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見 虹藏不見

天氣上升地氣 天氣上騰地氣 天氣上騰地氣 天氣冰益地氣 冰益天氣 冰益天氣 天氣天氣 天氣天氣 天氣天氣

閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬 閉塞而成冬

下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降 下降

中旦軫中 玉燭寶典引邕章句今中小節在六度斗日星明度十日星日中昏六度十日星日中昏三度十日星日中昏五度而軫中旦軫中旦壁中 蔡邕章句今中小節在六度斗日星明度十日星日中昏三度十日星日中昏五度而軫中旦軫中旦壁中

軫中 按天文大訓加五指則至比鐘十日指則寒比鐘加五指則暑比鐘十日指則冬至比鐘加五指則大寒比鐘

中軫斗子之中南日中昏壁晓 中軫斗子之中南日中昏壁晓 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

中建位初氣在斗東中角 中建位初氣在斗東中角 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

中斗子之 中斗子之 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

建位中時引皇令 建位中時引皇令 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

子之御覽序明月 子之御覽序明月 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

鶡鴠鶡鴠 鶡鴠鶡鴠 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

不鳴不鳴 不鳴不鳴 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

鶡鴠鶡鴠鶡鴠鶡旦 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

不鳴不鳴不鳴不鳴 大雪初候 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

不鳴不鳴不鳴不鳴 大雪末候 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

鳴旦鳴鳥鶡鳥鶡鳴 不鳴不鳴不鳴不鳴 大雪末候 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

鳴旦鳴鳥鶡鳥鶡鳴 大雪不鳴不鳴不鳴 大雪末候 後漢書律曆志引蔡邕章句自冬至斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣冬至在斗二十一度起牽牛初度十一日而斗六度為中氣

鳴旦鳴鳥鶡鳥鶡鳴 大雪不鳴不鳴不鳴 大雪大雪大雪

十引蔡邕章句作荔挺出

末候

此下末候十一月節月節月節月節末候末候明皇金史月令志同寶應麻同作芸始生荔挺出舊書志此上有芸始生有芸始生末候至次爲冬至末候此爲冬至末候

蚯蚓蚯蚓結 蚯蚓結 禮月令正義引蔡邕章句同

蚯蚓結 蚯蚓結 初候

蚯蚓蚯蚓蝡蚯蚓蚯蚓蚯蚓

向鴈北鄉鴈北鄉鴈北鄉

雞乳雞乳雞桴雞始（呂覽無此）雞呼雞始雞始雞始雞始雞乳

于姑考無殘舊三生芸始壯冰候十後冬其末出
此識證從訣文候爲姑斯地益似八云以立候爲

表一

三

荔生芸初鳴鳥與始壯冰雪而以寒缺月注王素堅澤爲
挺與始候爲不鵲斯地益有大下節大令引冰問拔腹水

征鳥征鳥鷹疾鷹疾（禮月令正月義引蔡太云陰氣殺）

將故猛與時也盡競

水澤水澤腹堅腹堅（禮月令鄭注引今月令今堅拔無字今月令明堂令曾本所蔡）

鷙鳥鷹疾（大寒次候）

水澤腹堅復堅（大寒末候）

雨正乳大寒上候（文作卵有脫疑雛乳）

立春乳立春乳大寒乳大寒（初候雛乳初明月同書爲春候初立志）

鷙鳥鷹疾鷹疾鷙鳥（大寒十二月中次候十二月中皇金史同）

水澤腹堅腹堅水澤（大寒十二月中末候十二月中皇金史同）

表一

四

同書無舊志

王學鑑傳

臺北大學寄存書籍
臺灣省立師範學院圖書館
E100 17 964

上海新社

緒言

丑冬仲月

印

卷一

第一節 萬物分類
第二節 原質之義
第三節 原質之數
第四節 原質分類
第五節 雜質之義
第六節 化合之理
第七節 愛攝力之理 以下省稱愛力
第八節 化合之例
第九節 定比例
第十節 加比例
第十一節 化合分劑 乙論輕重
第一節 等比例
第二節 化合相代
第三節 同原異物
第四節 體積分劑
第五節 質點之理
第六節 質點容熱定率
第七節 體積分劑與輕重分劑之用
第八節 本質
第九節 配質
第十節 鹽類

卷二

第一節 非金類與金類之別
第二節 養氣根源
第三節 養氣取法
第四節 養氣形性
第五節 呼吸必有養氣
第六節 養氣有吸鐵電氣之性
第七節 養氣化合有鬆緊
第八節 養氣動靜二性
第九節 臭養氣
第十節 遍地萬物每日所用養氣之數
第一節 取收養質
第二節 藏氣箱
第三節 輕氣根源
第四節 輕氣取法
第五節 呼吸必有養氣
第六節 輕氣能燒
第七節 輕養二氣相合最能爆烈
第八節 輕氣燈
第九節 燃燒輕氣能出樂音
第十節 輕養吹火
第一節 非金類之質
第二節 非金類與金類之別
第三節 養氣形性
第四節 養氣化合有鬆緊
第五節 呼吸必有養氣
第六節 養氣動靜二性
第七節 養氣根源
第八節 養氣取法
第九節 養氣能燒
第十節 養氣與輕氣相合最能爆烈
第一節 輕氣形性
第二節 輕氣根源
第三節 輕氣取法
第四節 輕氣能燒
第五節 輕養吹火
第六節 輕氣燈
第七節 燃燒輕氣能出樂音
第八節 輕氣與養氣相合最能爆烈
第九節 輕氣與養氣相合之數
第十節 輕氣與養氣相合之理
第一節 原質之數
第二節 原質之義
第三節 原質之數
第四節 原質分類
第五節 雜質之義
第六節 化合之理
第七節 愛攝力之理 以下省稱愛力
第八節 化合之例
第九節 定比例
第十節 加比例
第十一節 化合分劑 乙論輕重
第一節 等比例
第二節 化合相代
第三節 同原異物
第四節 體積分劑
第五節 質點之理
第六節 質點容熱定率
第七節 體積分劑與輕重分劑之用
第八節 本質
第九節 配質
第十節 鹽類
第一節 非配非本至故水爲配爲本
第二節 西國命名之始譯存備考
第七節 原質立號
第八節 雜質命名
第九節 華字命名
第十節 雜質立方

第五十節 輕養明燈
第五十一節 輕養氣性似金類
第五十二節 輕養二氣成水
第五十三節 輕養二氣成雜質
第五十四節 水
第五十五節 成水器
第五十六節 水之根源
第五十七節 水之形性
第六十節 泉水
第六十一節 土質泉水
第六十二節 鹹泉水
第六十三節 熱泉水
第六十四節 河水
第六十五節 海水
第六十六節 宜於日用之水
第六十七節 水有消化之性
第六十八節 水有化合之性
第六十九節 水內空氣
第七十節 輕養二
第七十一節 輕養取法
第七十二節 輕養根源
第七十三節 淡氣根源
第七十四節 淡氣取法
第七十五節 淡氣愛力甚小
第七十六節 空氣根源
第七十七節 化分空氣考驗各氣之數
第七十八節 空氣之原質
第七十九節 淡養二氣合成雜質
第八十節 硝強水形性
第八十一節 硝強水變化
第八十二節 硝強水取法
第八十三節 硝強水變化金類之性
第八十四節 硝強水變化生質之性
第八十五節 硝強水變化金類之性
第八十六節 淡養合成鹽類
第八十七節 淡養氣形性一
第八十八節 淡養氣取法
第八十九節 淡養氣形性二
第九十節 淡養氣
第九十一節 淡養氣形性二
第九十二節 綠氣根源
第九十三節 綠氣取法
第九十四節 綠氣根源
第九十五節 綠氣形性
第九十六節 綠氣燒物
第九十七節 綠氣化合之力
第九十八節 綠氣滅臭之性
第一百節 綠養氣
第一百一節 綠養氣
第一百二節 輕綠氣根源
第一百三節 輕綠氣取法
第一百四節 輕綠氣形性
第一百五節 輕綠氣與養氣化合
第一百六節 淡養輕綠水
第一百七節 綠氣與養氣化合
第一百八節 綠養氣
第一百九節 漂白各料
第一百十節 綠養五

第一百十一節 鉀養綠養
第一百十二節 含綠養質之形性
第一百十三節 淡養氣
第一百十四節 綠淡
卷三
第一百十五節 漂白各法
第一百十六節 碘之銀源 譬譯埃阿顏
第一百十七節 碘之取法
第一百十八節 碘之形性
第一百十九節 碘與別質化合之雜質
第一百二十節 鉀碘
第一百廿二節 溴之取法
第一百廿三節 溴之形性
第一百廿四節 弗之根源
第一百廿五節 弗之形性
第一百廿六節 輕弗氣
第一百廿七節 硫黃根源
第一百廿八節 硫黃取法
第一百廿九節 硫黃形性
第一百三十節 硫黃異形
第一百三十一節 硫養
第一百三十二節 硫黃與養氣化合
第一百三十三節 硫養取法
第一百三十四節 硫養形性
第一百三十五節 硫養 節硫強水
第一百三十六節 硫養之根源
第一百三十七節 奴阿僧硫強水
第一百三十八節 無水硫養
第一百三十九節 硫強水形性
第一百四十節 硫養
第一百四十一節 輕硫
第一百四十二節 輕硫形性
第一百四十三節 燐之根源
第一百四十四節 磷
第一百四十五節 燐之取法
第一百四十六節 燐之形性
第一百四十七節 自來火
第一百四十八節 燐養 三
第一百四十九節 燐與輕氣化合
第一百五十節 燐與養氣化合
第一百五十一節 燐養 五
第一百五十二節 變形燐
第一百五十三節 燐與輕氣化合
第一百五十四節 燐輕形性
第一百五十五節 砷之形性
第一百五十六節 砷養 三
第一百五十七節 砷之根源 西名布倫
第一百五十八節 砂之根源
第一百五十九節 砂之形性
第一百六十節 砂養形性
第一百六十一節 玻璃
第一百六十二節 各種玻璃
第一百六十三節 顏色玻璃
第一百六十四節 暗白玻璃

化學鑑原 目錄

第一百六七節玻璃緩冷能堅固
第一百七十節金剛石
第一百七三節水炭
第一百七六節炭之雜質
第一百七九節炭養形性
第一百八十二節炭氣能用水中炭養氣
第一百八五節炭養之形性
第一百八六節鉀鐵
第一百八八節藍墨
第一百八九節鈀鉀鐵六
第一百九二節炭與養氣化合之質
第一百九五節炭與輕氣化合
第一百九七節炭輕形性一
第二百節生光各氣
第一百九四節養養二
第一百九節輕養
第二百零三節煤氣量法
第二百零六節燒之刖
第二百零九節燒後所成之質
第二百十二節燒之理
第二百十節物熱生光
第二百十五節防火燈
第二百十八節空心洒燈
卷四
第二百二節金類根源
第一百六八節矽弗氣
第一百七一節筆鉛
第一百七四節炭
第一百七七節炭養又名炭氣
第一百八十節炭氣能用水中
第一百八三節炭硫二
第一百八六節鉀養鐵
第一百八九節鉀養鐵六
第一百九十節鉀養
第一百九三節養養
第一百九六節炭輕四
第二百零一節煤氣根源
第二百零四節燒之源
第二百零七節燒之理
第二百十節物熱生光
第二百十三節火焰之形
第二百十六節生光二要
第二百十九節吹火筒
第二百二三節金類形性
第一百六九節炭
第一百七二節煤
第一百七五節炭之形性
第一百七八節炭養取法
第一百八一節炭氣成定質
第一百八四節養
第一百八七節洋藍又名普士藍
第一百九十節鉀養
第一百九三節養養
第一百九六節炭輕形性一
第二百零二節煤氣取法
第二百零五節燒之義
第二百零八節燒後之質加重
第二百十一節生光之料
第二百十四節火焰之熱
第二百十七節空心燈
第二百二十節炭質變化
第二百二三節金類分屬

第一百廿四節　鹹鹵之金
第一百廿五節　鉀之根源
第一百廿六節　鉀之取法
第一百廿七節　鉀之形性
第一百廿八節　鉀養
第一百廿九節　鉀養形性
第一百三十節　鉀養炭養二
第一百三一節　鉀養炭養二炭養
第一百三二節　鉀養淡養
第一百三三節　硝之形性
第一百三四節　火藥
第一百三五節　製火藥法
第一百三六節　鈉之根源
第一百三七節　鈉之形性
第一百三八節　鈉養輕養
第一百三九節　鈉綠　即食鹽
第一百四十節　鈉養硫養三　即元明粉
第一百四一節　鈉養炭養
第一百四二節　鈉養二炭養
第一百四三節　試量鹹質
第一百四四節　鈉養淡養二　即硝
第一百四五節　鋰
第一百四六節　鍶
第一百四七節　鈣
第一百四八節　淡輕
第一百四九節　淡輕綠
第一百五十節　淡輕
第一百五一節　淡輕取法
第一百五二節　淡輕與炭養化合
第一百五三節　淡輕形性
第一百五四節　淡輕硫三　即淡輕養
第一百五五節　淡輕硫形性
第一百五六節　鹹屬性
第一百五七節　鹹土屬之金
第一百五八節　鋇
第一百五九節　鎳
第一百六十節　鈣
第一百六一節　石灰養　即石炭
第一百六二節　石灰形性
第一百六三節　石灰膏
第一百六四節　水中堅結之石炭
第一百六五節　鈣養炭養二
第一百六六節　石料
第一百六七節　鈣養硫養二　即石膏
第一百六八節　鈣養硫養
第一百六九節　鈣綠
第一百七十節　鎂
第一百七一節　鎂養
第一百七二節　鎂養硫養　即外國元明粉
第一百七三節　鎂養炭養二
第一百七四節　鹹土屬總性
第一百七五節　土屬之金
第一百七六節　鋁之根源
第一百七七節　鋁養
第一百七八節　白礬
第一百七九節　同物異原
第一百八十節　鋁養釷養
第一百八一節　生泥
第一百八二節　瓦器
第一百八三節　磁器

第二百八四節 鉛
第二百八七節 鈦
第二百九十節 錯
第二百九三節 土屬總性
卷五上
第二百九四節 賤金
第二百九七節 鐵與養氣化合之質
第三百節 鐵養三
第三百零二節 鐵養炭養三
第三百零六節 鐵鑛
第三百零九節 生鐵
第三百一二節 熟鐵又法
卷五下
第三百一三節 錳之根源
第三百一六節 鉛養鉻養
第三百二十節 鎳之形性
第三百二三節 鋅之形性
第三百二六節 鋅綠
第三百二九節 鉛之根源
第三百三二節 鉛與養氣合成之質
第二百八五節 鉻
第二百八八節 鉬
第二百九一節 鎢
第二百九五節 鐵之根源
第二百九八節 鐵養三
第三百零一節 鐵養
第三百零四節 鐵與硫養硫養三節青錯
第三百零七節 鐵之用
第三百一十節 鐵熟
第三百一三節 鋼
第三百一四節 錳與養氣化合之質
第三百一七節 鉻養三
第三百二十節 鈷之根源
第三百二三節 鎳問性
第三百二六節 鈷鎳之形性
第三百二九節 鋅之形性
第三百三二節 鉛養炭養三節鉛粉
第二百八六節 鈀
第二百八九節 鋱
第二百九二節 鎦
第二百九六節 鐵之根源
第二百九九節 鐵養三
第三百零二節 鐵硫三節白鋼
第三百零五節 鐵與綠氣之質
第三百零八節 英國礫泥鐵礦法
第三百一一節 鋼
第三百一五節 鉻之根源
第三百一八節 鈷之根源
第三百二一節 鎳之根源
第三百二四節 鍍鋅法
第三百二七節 鋅之形性
第三百三十節 鉛之形性
第三百三三節 鉛之雜論

第三四節 鉛和別金
第三五節 鉛之根源
第三七節 錫之形性
第三八節 錫與別物合成之質
第三九節 鍍錫法
第四十節 銅之根源
第四一節 銅之形性
第四三節 銅養硫養（俗名綠銹）
第四四節 銅養（三節膽礬）
第四七節 銅雜質之形性
第四六節 二銅養醋酸（俗名綠銹）
第四九節 鍊銅
第五十節 煆礦去鉀與硫（第一次）
第五二節 煆銅鐵硫盡成鐵養（第二次）
第五三節 使鐵養變鐵養鈔養而盡去（第三次）
第五四節 煆去銅硫之硫使成純銅（第四次）
第五六節 暑去養氣使成韌性（第五次）
第五七節 鎔去異質使成純銅（第六次）
第六十節 能損銅性之異質
第六一節 鉍之雜質
第六二節 鉑之根源
第六四節 鎢之根源
第六五節 鉭之根源
第六八節 鉬之根源
第六九節 鎢之根源
第七十節 鎢之根源
第七一節 鈾之根源
第七二節 醫治砒毒
第七四節 試驗砒毒
第七五節 小試取銅法
第七六節 暑去養氣使成韌性（第七次）
第七八節 水之形性
第七七節 水之根源
第八十節 水養（三節仙丹）
第八一節 水綠（即輕粉）
第八四節 水硫
第八三節 水與淡養之雜質
第八六節 銀之根源
第八五節 水銀之用
第八二節 水綠（即輕粉）
第八七節 銀之取法
第八九節 提銀去銅
第九十節 銀之形性
第八八節 提銀去鉛

卷六

第三百九一節銀與養氣之質
第三百九二節銀養淡養五節名的息
第三百九三節銀緣
第三百九四節銀礦
第三百九五節銀硫
第三百九六節銀之用
第三百九七節銀與養氣之質
第三百九八節金之形性
第四百零一節分金法
第四百零二節金箔
第四百零三節鉑之根源
第四百零四節鉑之形性
第四百零五節鉑之雜質
第四百零六節鈀
第四百零七節鎳
第四百零八節鉻
第四百零九節釘
第四百十節鈺

英國韋而司撰　英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

第一節　萬物分類

萬物分爲兩大類一曰化成類如金土氣水等物二曰生長類如動植等物

第二節　原質之義

萬物之質今所不能化分者名爲原質

第三節　原質之數

萬物中之原質人所已知而且有憑驗者共得六十四種如後人又得別物竟不能化分者可增益其數或現有之物後人再能化分者卽不爲原質

第四節　原質分類

原質分爲兩類一爲金類一爲非金類金類之品雖多於非金類然萬物以非金類化成者乃多於金類六十四原質之內氣質五種流質二種其餘者不甚冷不甚熱之時俱爲定質世所常有者止有十四種地上萬物約多用此十四種化成此外所見甚少用處亦不多矣

第五節　雜質之義

雜質乃數種原質化合而成蓋數原質交互更易可成雜質無窮今人以各物相試增多無數新物有大益於人者有大奇怪者有甚烈者

第六節　化合之理

古常言各質皆有靈性使之化合後又言各質如相錯之意而化合其實皆不然今人考知此理係質點各自相引至極親極切而化合也相引之力名爲愛攝力然此愛攝之理究不能窮其所以然或言乃類乎電氣者爲之也

第七節　愛攝力之理（以下省稱愛力）

其一物質在體界之內其愛力甚大若出體界之外則愛力全無○如鐵線一條雖懸挂重物不斷若入硫強水內則消化而變爲明流質因鐵與強水化合也然流質之內亦不見鐵之形迹矣又設異類二物雖磨至極細之點而相和尚難顯其愛力如白蠟與鐵共置鉢內乳之極久不見愛力之驗若加以水則兩物相親而化合且暴發如沸矣愛力之驗有時甚大人可得其益如碳之燃因碳內之炭質與空氣中之養氣化合而生熱熱極生火火可生汽汽可生力故將好碳一磅燒諸精

器之內所生之汽可起一百磅之重高至二十里起一磅之重則高至二千里也準此法又可較量礫質與養氣愛力之數

其二同類之物不能顯愛力若硫黃與鐵或硫黃與銅愛銅二塊自相切並無愛力若硫黃與鐵或硫黃與銅愛力即顯故天地間之物而祇爲一原質則不能有愛力且無化學矣

其三大約物質相異者愛力大相似者愛力小

其四顯愛力而化合之後物之形性全改○改變形性或待片時或待多時或待別力（如熱之力）相助其愛力而化合○尋常之物不能自顯其愛力如積炭雖多久之亦無改變取數枚燃之而還置原處則空氣中之養氣與所積之炭顯出愛力而使盡燼矣又有物不必再加外力自能顯出愛力者如燧少得空氣即漸燃置諸日中即立燃

有時二物自不能化合再以一物近之其二物立能化合其一物與彼無關並不改變形質也○如糖消化於水加酵少許則通體變酸發大

各物纔生發之時比平時之愛力更大○如輕氣與淡氣已成之後其置器內不能化合惟於別物中並發而相遇方能立時化合

其八凡作雜質有用原質並合而成者或有雜質之內

第一圖

瓶甲可容二百五十立方寸口有銅蓋蓋有塞門內盛棉花火藥十二釐用抽氣筒抽盡其氣權得重數將電氣乙丙二線引點之火光閃爍藥化爲氣而不見再權之重數與前等可見原質之不毀也

其七自能化合之物其置一處或可立顯愛力而化合或待片時或待多時或待別力相助其愛力而化合○尋常之物不能自顯其愛力如積炭雖多久之亦無改變取數枚燃之而還置原處則空氣中之養氣與所積之炭顯出愛力而使盡燼矣又有物不必再加外力自能顯出愛力者如燧少得空氣即漸燃置諸日中即立燃

有時二物自不能化合再以一物近之其二物立能化合其一物與彼無關並不改變形質也○如糖消化於水加酵少許則通體變酸發大

各物纔生發之時比平時之愛力更大○如輕氣與淡氣已成之後其置器內不能化合惟於別物中並發而相遇方能立時化合

其八凡作雜質有用原質並合而成者或有雜質之內

本具數質再用原質與化合即使一質離開此原質代之而成者

其九各原質之化合以發熱爲常事間有發熱之外又能發光者其攸與光之數以化合之遲速爲比例

第八節　化合之例

平常配合其權量之多少本無定限人因此事而以爲化合之理亦尙此例則不然矣蓋化合之理其數自有一定之率若不依此定率斷不能盡成也此率有三各質化合必依此三率內之一率其一定比例其二加比例其三等比例

第九節　定比例

化合而成雜質其原質之數有定率自可測而知之且永無改變試此定率有分合二法○如純水一百分養氣居八十八分八九輕氣居十一分一一此水無論在路在河爲汽爲冰爲霧爲雲若分之爲原質其兩原質之數終不改變若化合此兩原質而其數不依此定率則不能全成爲水必有偏多之原質餘出又如火石分爲原質每百分有五十一分八爲養氣有四十八分二若鎌百分則養氣十七分○二卸八十二分九八以是知養氣與各質化合其數各不等若成此一質之數則無不等故其化合之數自有比例之定率設用養氣八分爲定率則各原質之數人算最易所以西人有以養氣爲主者此數既定則各原質之數無不定矣如水有養氣八分輕氣一分則以八十八分八

九與十一分一一之比即八與一之比又如石灰有養氣八分鈣二十分則以二十五八與七十一分四二之比即八與二十之比又如嫌有養氣八分鉀三十九分則以十七分〇二與八十二分九八之比即八與三十九之比其餘各原質可依此八分養氣之率爲定數如養氣八分與淡氣十四分與硫黃十六分與炭六分與鐵二十八分與汞一百分與鉛一百四分與銀一百八分俱可化合而爲雜質此各數不但與養氣化合之數亦即各自化合之數如輕氣一分與硫黃十六分與鐵二十八分爲一質汞一百分與鉀三十九分爲一質

第十二節　化合相代

以一原質搪去他質而自與此質化合也（如甲與乙合爲一質愛力不甚大再用丙與相合其愛力與甲甚大則丙必搪去乙而自與甲化合）其數仍與前相同以貿易之事明之如洋錢百枚買金六兩或銀一百兩或汞一千五百兩則金六兩與鉑十二兩與銀一百兩其値並相等在化學亦然即如鐵二十八分與汞一百分與銀一百八分與輕氣一分俱以養氣八分化合以是知鐵二十八兩與汞一百兩與銀一百八兩輕氣一兩亦相等

第十三節　化合分劑此論輕重

各原質化合所用之數名曰分劑數養氣以八分爲一分劑如言一分劑即八分也鐵以二十八分爲一分劑如言一分劑即二十八分也汞以一百分爲一分劑如言一分劑即一百分也所用分劑之數不過與他質比較之數其原質本無此數所以不拘何數可立一分劑數一質之數既定各質之數必依此爲比例矣如輕氣爲分劑數之最小者其數即一可用一百代之或一千代之或一十代之而他質之數亦依此相代而以本數乘之且用〇·一亦可或〇·〇一亦可而他質之數亦依此相減如輕氣一百養氣八百鐵二千八百若輕氣爲〇·一則養氣爲〇·八鐵爲二·八

英國與美國俱用輕氣爲主其分劑數即一用之數最小整數便於推算如輕氣爲一養氣即爲八歐羅巴之別國用養氣一百分爲主則輕氣數爲八分之一以八分爲百分即一爲十二·五他質俱依此而改矣是書仍用輕氣爲主（表附卷末）

分劑之法不但各原質有之而各雜質亦有之其雜質分劑之數即各原質相幷之數如一分劑輕氣與八分劑養氣爲九又硫强水之一

分劑爲四十因其內硫一分劑十六與養氣三分劑二十四十六幷二十四卽爲四十又鉀一分劑爲三十九養氣一分劑爲八化合之後卽成鹽故鹽之一分劑爲四十七各原質盡依此法化合而各雜質之化合亦依此如水一分劑爲九鹽一分劑爲四十七兩物之比例卽九與四十七準此始能化合否則雖化合而不全矣

如硫强水與鹽之雜質名爲元明粉必用硫强水四十鹽四十七也而元明粉之分劑又爲八十七也所以分劑之法皆宜深考西國數十年前尙未知此故作雜質常有屢次相試而未能全成者今則一檢分劑之表而可成各雜質矣

第十四節　體積分劑

化合之分劑固依輕重然以氣質化合者亦可以體積爲比例設甲乙爲兩種氣質甲用體積一乙用體積一甲用體積二乙用體積三亦可化合如一氣質稍多所餘者不能化合○有時兩氣質已合之後其體減小於未合之時因兩氣相切緊密也然其減小之數亦有定率如輕氣三分劑與淡氣一分劑合爲淡輕氣其體比未合之時小一半而輕重仍相等

第十五節　質點之理

原質化合之時必用分劑之數不依此數不能化合細思其理久而未得前六十年西人多而敦極精化學思得一理徧傳各國雖未有全據而考究化學者盡宗其說名爲質點之理蓋萬物俱以極細無內之點相切而成此點不能再分雖明力極大之顯微鏡亦難辨察然其所有之據卽在化合之中

多而敦又言凡原質點所成之形式與體積輕重皆點點相等而化合之時乃兩原質之彼此兩點依附密切而成一雜點或彼一點相切或彼一點與此三點或四點或五點相切或彼二點與此三點或五點或七點相切如是相切相間相累相積而成雜質惟彼一點不能與此半點或小半點相切所以然者因點不能再分也此卽各質不依定率能化合之故○各質化合特因質點彼此相切相間而一質內各點之形體輕重本屬相等所以彼此兩全質化合固不得不依定率也○二不等原質之點先化合而爲雜點此雜點再與他質之點化合亦必依各原點化合之法其雜點亦不能再分若能分之其爲雜點之性則毀滅○質點之理卽從分劑考知既得此理又可還證分劑之理若言無此質點之理而以爲萬物可分至無窮則各質分劑

之數亦可任意多少矣且準此無窮分之理則化合各質之時可用無窮之率而成無窮雜質矣所成無窮雜質又得無窮之性矣習化學者皆謂必無此理○多而數又思一理既知化合分劑之數卽可知原質每點輕重之數先知最要數原質每點輕重之數無不可知矣但最要各原質及各雜質每點輕重之數何以知之卽借此分劑之理以數原質每點輕重之數如彼一分劑能化合卽彼一點與此一點亦然卽彼一點與此二點或彼一點與此三點或四點以上無不然水之一物乃養氣與輕氣所成其養氣爲八分輕氣必一分兩氣各一點之化合則輕氣八點如養氣一點之重是知養氣之點與輕氣之點其重若八與一矣又養氣與淡氣化合分劑之數有淡氣一分劑養氣二分劑爲第一第二以後次第相加卽爲第三第四第五其第一種之雜點每點內一點淡氣二點養氣所成卽養氣點與淡氣點之輕重如八與十四至此已知三原質每點重數而考雜點容熱之數與原點容熱之數其比例亦無不同又如硫黃與輕氣化合其每點輕重之數卽十六與八十六之比例卽輕氣點爲一養氣點爲八而淡氣點十四與一之比其餘一切原質二切雜質俱依此法相試其數與質點輕重之率而成無窮雜質矣所成無窮雜質又得無窮之性矣習化學者皆謂必無此理○多而據盡同○依前論旣知質點之重數卽分劑之數則彼此兩分劑數合成雜質卽彼此兩質之點合成雜點也繼多而數之後而考驗者俱以質點輕重之理爲不謬且又考得質點容熱有定率亦爲此理之證

第十六節　質點容熱定率

物質各點之容熱皆有定率亦與分劑之數爲比例如鐵銅汞鉛四物之分劑數卽二十八三十二一百一百四若將此四物之重各依其分劑之數加熱而使其熱度等則所用之熱必等設鉛一百四磅用酒加熱至三百十二度考得用酒若干再以汞一百磅或銅三十二磅或鐵二十八磅使其熱皆至三百十二度則用酒之重必與熱鉛之酒等此外如錫鋅鎳鉑金銀硫磷歷試盡同推至一切原質當無不同故能知萬物容熱之數卽可考萬物質點之重且可證萬物分劑之數矣由此而考雜點容熱之數與原點容熱之數其比例亦等凡原質能化氣質者其重率及質點重數輕重分劑體積分劑四者皆有比例如淡氣一立方尺比輕氣一立方尺其重十四倍綠氣一立方尺其重三十五倍溴氣

之重八十倍養氣之重十六倍碘氣之重一百二十七倍此數物與輕氣較重之數適與其分劑之數及質點之重率相等其不等者惟養氣爲二倍耳

化學家必明辨質點之重率與質點之大小二者之別蓋質點之重率即爲分劑之數者可考試而證之質點之大小無法求其實據雖歷經精博之士細分物質終未得其極小之限也近時所造至精之顯微鏡將物質一釐分爲萬萬分尙能見之然將黃金分至顯微鏡所不能見而用法試之仍現金性故質點大小之據恐難得也○論質點之形有二理其一點之形勢必若順埒而劈成之顆粒如銻之顆粒爲斜立方形試將銻一塊碎之每小塊之形必與大塊相同再碎爲極細之粉用顯微鏡察之亦與大者同形其粉若能再分至原點其形當亦無不同也然以各質而論則又各異或有四等面者或六等面者或不等面者惟一質之中則各點無異也所以各質順理劈之成各等面形其原點亦卽此形故也其二前形爲無數圓球累積而成形之不同因圓球累積之式不同也以方爲底而正累之卽爲正立方形斜累之卽爲斜立方形漸累漸減卽爲方錐形以三邊形爲底亦然

第十七節　體積分劑與輕重分劑之用

論化學之理以體積分劑爲精妙所以化學家多從此法惟化學之用仍以輕重分劑爲便也如水依輕重分劑爲輕養若依體積分劑則爲輕養卽養氣一質點與輕氣二質點相切也惟其指數必另加記號使與輕重分劑之指數有別

第十八節　本質

本質者與配質化合而能滅其性者也品類繁多而雜類居其一雜類者能消化於水按之膩而滑嘗之辛而臭草木之藍色爲酸所變紅者此能復之性正與酸相對常用之鹼及淡輕水卽此類也（鹼類西音阿格利言草木燒出之灰內含鹼質也故俗指此意凡類乎此者俱言阿格利）

第十九節　配質

配質者與本質化合能滅其性使成鹽類者也品類亦繁而酸類居其一酸類者亦能消化於水嘗之味酸能變草木之藍色爲紅硫強水醋酸等皆此類也

第二十節　鹽類

本與配化合之雜質謂之鹽類若以金類電氣化分之還成本配二物其配往陽極故爲陰電質其本往陰極故爲陽電質○欲知酸與鋅之性用草木之色證之如

紫色菜所煮透明紫水是也將此水分盛甲乙二器在甲內稍添硫強水其色猝變爲紅在乙內稍添鹼水其色猝變爲綠將二器之水漸幷一器初時爲紅色漸變爲紫色幷盡而成明藍色蓋粹與酸化合而二性皆泯沒也若將變成之藍水用微火煮之使水化汽而去則膩下之定質成顆粒即爲鹽類名鉀養硫養乃硫強水與鹼化合所成也○化學家試驗酸味粹味之物有藍色之材名里低母司此物係一種苔蘚取出將少許滴水染紙此紙雖遇極淡酸味之水立變紅色紅後雖遇極淡粹味之水立復藍色故習化學者常備此二色之紙名曰試紙○酸與粹之極奇者乃具最烈之性如濃強水雖極堅之金類尚能消化以改其形稍淡者亦能毀滅動植諸物如鹼類亦能毀動物之皮或玻璃器或磁器之皮用鹼類之水滴於有油之物其油立卽泯沒更奇者化合之後其對性兩相毀滅○原質之內並無一酸味之物亦無一粹味之物故凡酸與粹皆爲雜質

第二十一節　非配非本謂之中立如水是也故水或可爲配或可爲本

第二十二節　同原異物

昔言兩種雜質之內所有原質與分劑相同者其二雜質之性亦必同此雜質內之原質與彼雜質內之原質可交互更易也近考其言謬誤蓋雜質之內原質與分劑雖同而性與形色有大異者如易化油類之松香油檸檬油等皆爲同分劑之炭輕氣合成而其香其質功用其沸界其較水輕重皆大不同又玫瑰花油內凝結之顆粒香最馥郁而原質與分劑適同碟氣燈之氣所以同原異物之故必考質點之理以證之論者以爲各質點之排列不同則形性自異如西國棋盤其黑白內有黑小方八白小方八甲大方一一相間乙大方二相間丙丁大方四四相間蓋質點之相間亦然形性亦因此改變矣

第二圖

甲

乙

丙

丁

之方錯綜爲數式如第二圖每大方

第二十三節　同質異形

有數種原質或爲二形或爲多形其性亦不同炭一物也而爲金剛石而爲黑炭爲筆鉛爲煙灸是也硫砂砒燐養氣等亦如此最奇者金剛石燒之甚難而煙灸火卽燃燐常爲輭質而色黃臭味極烈少熱卽燃或爲一黑色硬體無臭無味雖切身亦無害此原質之異形異性也想亦無外乎質點之排列如棉花可搓之極密

極細而爲紙或彈而爲絮或紡而爲紗或織而爲布其形異其性亦異焉

第二十四節　西國命名之始譯存備考

化學之事今精於昔原雜兩質日增月盛若不定名必致混淆前九十年習化學者會集多人於法國大書院內立意定名既定之後不但視其字可別各物之名並可知雜質之內係何等原質所成且可知原質分劑之數所以流傳各國遵而不改

第二十五節　原質命名

昔時已知之原質多仍俗名間有羅馬方言如羅馬名鐵曰勿日阿末金曰阿日阿末銅曰古部日阿末汞曰海得啫治日阿末銀曰阿而件得阿末鈷曰部勒末布阿末錫曰司默奴阿末鉑若近時考得之原質則命名之意即以表其性如勿司勿而阿司即燐其意發光也克羅而因即綠氣其意此氣綠色也孛羅明即溴水其意此物有臭氣也考得金類之原質則於其名之末添阿末以別之使與羅馬舊有金類名之末字相同如布拉典阿末以日地阿末卜對斯阿末素地阿末皆是

第二十六節　雜質命名

二原質化合之雜質名曰二合質如水即養氣輕氣化合　硫養即硫強水乃硫與養氣化合　鐵養即鐵銹乃鐵與養氣化合二合質與三合質化合之雜質名曰三合質因內含三原質也又名鹽類尋常地產之石三合質爲多鹽類與鹽類化合之雜質名曰四合質又曰雙鹽如白礬即鉀養硫養與鋁養硫養化合而成是也又於名內減一字母或加一字母以表明其原質之分劑數若字無更改則爲一分劑此法雖能表明雜質內之原質與分劑數然雜質往往有多種原質合成者則字必甚多而不便記憶所以又思以號易名之法

第二十七節　原質立號

凡立號用羅馬方言以原質名之第一字母爲之設第一字母有相同者則加第二字母以別之（羅馬言各原質之名號表見第二十九節）再於各號之右旁加指數以表其分劑數不加指數者即爲一分劑如O即養氣一分劑若以輕氣爲主者則養氣之重率爲八如H即輕氣一分劑其重率爲一如C即炭一分劑其重率爲六如Pb即鉛一分劑其重率爲一百四或有指數在前者其意並同此法亦可爲原點之重數如O_2爲養氣二點之重數如O_5爲養氣五點之重數

第二十八節　雜質立方

立方之法並列各原質之號而加指數於號之右旁以

表其分劑不加指數者爲一分劑如 HO 卽水之方爲輕氣一分劑養氣一分劑如 SO_2 卽硫强水之方爲硫黃一分劑養氣三分劑又 $(FeO)_3$ 卽糖之方乃炭十二分劑輕氣十一分劑養氣十一分劑凡並列數原質之號及分劑之指數謂之雜質方雜質與雜質化合之方其法亦同惟鹽類內之本卽陽電質必書在左邊如硫强水方 SO_3 與鐵養方 FeO 化合所成之雜質其方爲 $FeO\ SO_3$ 中間所加之十字乃相加之意或有用點者如 $FeO.SO_3$ 然用之有別用點乃化合之極緊者用十字乃稍鬆者如 Se,H_2O+2H_2O 方之意爲硫養一分劑與水三分劑化合而三分劑之內一分劑化合極緊二分劑化合稍鬆也○若欲表明三合質以上總分劑若干則於方外左右加括弧再於左括弧外加指數如 $3[FeO.SO_3]$ 左括弧外之指數但乘右方兩括弧內之號若括弧之右再有號則不可相乘如白礬之方爲 $Al_2O_3.3[SO_3]$ $K_2SO_4+24H_2O$ 其 $3[SO_3]$ 號左之 3 卽指硫强水三分劑或不作括弧則號左之指數祇乘右號至問號而止以上各號不但能表各雜質如何而成且可以代數左右相等之號表明各質變化之新質其法將各質之號書在相等號之左而書所成之新質於右因化合之時其各質無一點毀滅故其左右必相等總計各質之共重數必與所成新質之重數等如以硫强水加於灰石之內卽石灰與炭養所成散其炭養而化合之其式如

$$2O+S+6O+Ca+C+2O_2+S+3O$$
$$=2O+S+4O+2C+4O+Ca+C+O_2$$
$$=CaO.SO_3+CO_2$$

於本方各原質之上書明重數若弁之則左右兩邊之重數皆爲九十此可以證相等法之無訛此法初習若甚難而熟之又甚便矣

第二十九節　華字命名

西國質名字多音繁繙譯華文不能盡叶今惟以一字爲原質之名原質連書卽爲雜質之名非特各原質簡明而各雜質亦不過數字該之仍於字旁加指數以表分劑名而可兼號矣原質之名中華古昔已有者仍之如金銀銅鐵鉛錫汞硫燐炭是也惟白鉛一物亦名倭鉛乃古無今有名從雙字不宜用於雜質故譯西音作

鋅昔人所譯而合宜者亦仍之如養氣淡氣輕氣是也若書雜質則原質名概從單字故白金亦昔人所譯今改作鉑此外尙有數十品皆爲從古所未知或雖有其物而名仍闕如而西書賅備無遺譯其意義殊難簡括全譯其音苦於繁冗今取羅馬文之首音譯一華字首音不合則用次音並加偏旁以別其類而讀仍本音後表所列卽此類也至雜質之名則連書原質之名如水爲輕養硫强水之無水者爲硫養其養旁之小三字卽指養氣三分劑也多種原質合成者由此類推俱以本質在上配質在下如鐵養硫養其鐵養本質也硫養配質也雜質亦有方所以徵輕重相等交互變化之理在其間作上號者指相加而化合不緊之意作一號者乃多質化合其本或配之分劑不止於一則在其土作大指數至一號爲大指數所止也如二鉛養鉛養指鉛養二分劑與鉛養一分劑化合也作‖號者指上下相等而變易化合也如鈣養炭養上硫養‖鈣養硫養上炭養是也

華名	西號	分劑	西名	華名	西號	分劑	西名
養氣	O	八	Oxygen.	炭	C	六	Carbon.
輕氣	H.	一	Hydrogen.	鉀	K	三九二	Kalium.
淡氣	N.	一四	Nitrogen.	鈉	Na.	二三	Natrium.
綠氣	Cl.	三五五	Chlorine.	鋰	Li.	六九	Lithium.
碘	I.	一二七	Iodine.	銫	Cs.	一三三	Caesium.
溴	Br.	八〇	Bromine.	銣	Rb.	八五三	Rubidium.
氟	Fl.	一九	Fluorine.	鋇	Bq.	六八五	Barium.
硫	S.	一六	Sulphur.	鍶	Sr	四三八	Strontium.
硒	Se.	四〇	Selenium.	鈣	Ca.	二〇	Calcium.
碲	Te.	六四	Tellurium.	鎂	Mg.	一二二	Magnesium.
燐	P	三二	Phosphorus.	鋁	Al.	一三七	Aluminum.
硼	B.	一一	Boron.	鉞	G.	六九	Glucinum.
矽	Si.	二一三	Silicon.	鋯	Zr.	二二四	Zirconium.

西名	分劑	西號	華名
Cadmium.	五六	Cd.	鎘
Indium.		In.	銦
Plumbum.	二三五	Pb.	鉛
Thallium.	二〇四	Tl.	鉈
Stannum.	五九	Sn.	錫
Cuprum.	三一八	Cu.	銅
Bismuth.	二一二	Bi.	鉍
Uranium.	六〇	U	鈾
Vanadium.	六八六	V.	釩
Wolfrainium.	九二	W.	鎢
Tantalum.	九二	Ta.	鉭
Titanium.	二五	Ti.	鍗
Molybdenum	四六	Mo.	鉬

西名	分劑	西號	華名
Thorium.	五九六	Th.	釷
Yttrium.	三二二	Y.	鈺
Lrbium.	二二六	E.	鉺
Terbium.		Tb.	鉞
Cerium.	四七	Ce.	鋪
Lanthanium.	三六	La.	鑭
Didymium.	四八	D.	鐝
Ferrum.	二八	Fe.	鐵
Manganese.	二七六	Mn.	錳
Chromium.	二六三	Cr.	鉻
Cobalt.	二九五	Co.	鈷
Nickel	二九五	Ni.	鎳
Zinc.	三二八	Zn.	鋅

西名	分劑	西號	華名
Niobium.	九八	Nb.	鈮
Stibium.	一二二	Sb.	銻
Arsenic.	七五	As.	砷
Mercury.	一〇〇	Hg.	汞
Argentum.	一〇八	Ag.	銀
Aurum.	一九六七	Au.	金
Platinum.	九八六	Pt.	鉑
Palladium.	五三三	Pd.	鈀
Rhodium.	五二二	Ro.	鍠
Ruthenium.	五二二	Ru.	釕
Osmium.	九九六	Os.	鋨
Iridium.	九八	Ir.	銥

上海曹鍾秀繪圖
新陽趙元益校字

英國韋而司撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

第三十節　非金類之質

原質有金類之性者有非金類之性者又有兼具此二性者固不能截然分界然恐物質紛繁初學難知端緒今特理而分之略以形色相從列非金類爲一十有四種養氣輕氣淡氣綠氣磺溴弗氣硫硒磷矽砷炭

第三十一節　非金類與金類之別

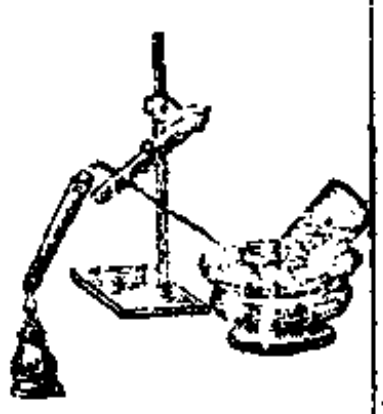
非金類絕無金類之形色熱與電氣皆不易傳引設以此二類之質合成一物而以電氣分之非金類常往陽極金類常往陰極所以非金類可名爲陰電質金類可名爲陽電質其化合之性非金類最與輕氣相愛金類與輕氣則不甚愛也

第三十二節　養氣根源

前九十六年英國教士名布里司德里考得養氣之質其明年瑞國習化學者名西里法國習化學者名拉夫西愛二人尚未知前人已知此氣乃各自考驗不謀而合初知之時拉夫西愛命名譯曰酸母意以爲各物之酸皆由是生也（蓋時又考輕氣有此性而養氣無之）○養氣爲萬物中最多之原質但皆合於別質之內而無獨自生成者地球全質（即土石等）養氣居三分之一地面之水養氣居九分之八地面之空氣養氣居五分之一空氣所容之霞霧亦九分之八爲養氣凡生長之物養氣爲最要之品而動物之能活火之發光發熱皆所必賴焉惟天空墜下之物（如星石雷鐵等）大約無有養氣與地球之石質不同或疑生此石類之星質本無養氣也設有之亦必較地球所有者甚少

第三十三節　取法

定質所含之養氣加熱而能發出者厥有數種如第三圖用玻璃試筒盛汞養（即三仙丹）少許以酒燈煽之因三仙丹內汞與養氣之愛力最小故少受熱而養氣外散汞則畱於筒內聚成小球形試點火於筒口其氣立燒此乃布里司德里初知養氣之法


第三

養氣之用處甚多若欲收存備用如第四圖將曲玻璃管上端插入前玻璃筒之口周圍用輭木圈密塞之下端浸入水盆之中用架扶定筒底加熱如前法水中浮出小

第四

泡即是養氣另用玻璃瓶滿盛以水倒置水中正對管口其養氣即由水中升至瓶底氣漸多而瓶內之水漸低待氣將滿即在水中固塞瓶口而後取出或將瓶離開管口而仍置水中另換瓶收之俟三仙丹內之養氣盡而後已○三仙丹爲貴價之品若欲多取其費甚大可將賤物代之用極乾之鉀養綠養與錳養等分和勻盛於曲頸玻璃甑或鐵爲之亦可用取法如前蓋鉀養綠養之養氣最多每一百二十四分有養氣四十八分綠氣三十六分鉀四十分養氣遇熱而盡出賸者爲鉀綠七十六分矣

四〇八 三六四〇 四〇二 三六一四八 鉀養綠養 鉀綠 養 一百二十四

獨用鉀養綠養亦可取養氣但不如合用錳養爲妙蓋錳養雖不能自發養氣然能使鉀養綠養不甚熱而易發養氣也或以爲錳養之點間雜於鉀養綠養之點而分離之所以易發然其說殊誤蓋細砂或玻璃粉亦可間而離之何必用錳養乎又法欲取極多而可不必全之必使經過鉀養水內

第五圖則如第五圖用管盛錳養置於火爐大熱煅紅則養氣一分劑散出而賸者爲錳養每錳養一磅能發養氣七立方尺惟雜少許炭養氣欲去

第三十四節　形性

以上三物乃人所常用者另有別法如鉛養或硝加錳養半分或大熱亦能發出養氣又最濃硫養一分加鉀養鉻養半分加熱俱能發出養氣

植物之枝葉青色者日曬亦發養氣試驗之法可用玻璃器盛水就樹將枝葉攀浸水內或以新折之枝葉就水日曬少頃能見小泡浮至水面即養氣也水內所生蘊藻之類若於日中細視之亦見養氣泡自水中浮出

最純養氣與空氣難別因無色無味無臭惟較空氣稍重若空氣爲一·〇〇則養氣爲一·一〇養氣一百立方寸之重乃三十四磅又五分磅之二若與他物分離則獨爲氣質設以最大之力壓之或極冷之或極冷而兼極重壓之終不能成定質與流質使與他質化合則易爲定質與流質由此可知化合愛力之大○養氣稍能融合於水內清水一百立方寸能含養氣四立方寸又半寸如與別質化合則養氣所成之雜質最多除昂氣之外與各原質皆能化合或一分劑或多分劑不等

養氣與別質化合之愛力或大或小乃隨別質之性而異遇熱質之愛力大於冷質且養氣有餘則愛力大

氣中之養氣化合不熱之時金類有大半自能漸
與空氣之養氣若置空氣潮溼化合更速惟極燥之時則
燒且其光射目試驗此事最爲走趣如第六圖吹滅燭
變若遇空氣則養氣與鐵之外皮化合而成鏽日久而
全變矣惟別種金類如鉛鋅等祇有外皮生鏽此鏽且
能保護內質使不壞
養氣與別質化合常法必加以熱如鐵燒之甚熱至紅
與空中之養氣化合則生鏽如鱗而甚遠若將木炭置
於養氣之內永不化合試加火星一點於炭上立即延
燒即化合也

養氣與別質化合必自生熱而有大小不同如與鐵化
合而生鏽所生之熱最小最慢人不易覺又有化合極
速積熱極多而自焚此事謂之自生火如指擦機器之
油棉紗堆積能自焚因油附於棉紗而質稀易與空氣
中之養氣化合故堆積則初緩次熱久而自焚也又如
多積磨細之木炭或成堆未乾之柴草及溼衣密包俱
亦自燒其理盡同

養氣與別質化合而發熱發光曰燒物燒之時乃收氣
圍空氣中之養氣而與之化合也尋常燒物必以火點
其物之本體使初體生熱而能自吸空氣中之養氣則
起燃繼則以自發之熱漸吸漸燒而不熄矣○空氣中
能燒之物並尋常不能燒之物若置於養氣之內無不
燒且其光射目試驗此事最爲走趣如第六圖吹滅燭

第六

火其炷雖語火星不能再燒置諸盛
養氣之玻璃器內則立燒而光明特
甚又如火爐初燒之木未成火焰置

第七

諸養氣之內延燒極速且發爆烈之聲若將木炭一塊
綴一火星而置養氣之內其燒亦遠周圍飛散星光而
炭能燒盡此外如溼藍紙置於養氣玻璃瓶內立變紅
色可知內有酸氣乃養氣與炭質化合而成炭氣也

鐵在養氣內亦燒用細鐵絲或表發條作螺絲形如第
七圖下端粘硫一塊上端穿於軟木塞內將硫點燃而置養氣玻璃
瓶內瓶底預盛少水或細沙以防燒時所成之物爲鐵養變爲極
亮火星四面散射間有鐵養數點因鎔化成滴落於水
內由水內陷入磁盆之底其熱之烈有如此者

若將燐燒於養氣罩內如第八圖其光如日人目不能
正視燒時發出白霧爲燐養盆內之水漸漸收之但燒
燐之時甚屬危險倘不謹慎玻璃碟裂而所燒之燐四

第八

面奔散矣故欲試此事燐宜盛於長柄深杓其杓或鐵或白石粉爲之一切器具必極乾燐則在水內分爲細粒而以生紙收乾之盛於枸內不可經虫燒時若有一小粒飛出粘於玻璃罩上罩必爆裂飛出之故乃燐未乾而其水遇熱化汽也是危道也引點之時不可將杓置於火上宜用鐵絲一端燒紅引點之隨插隨拔不與杓遇庶爲妥當

燒硫黃於養氣之內則生藍色之光甚爲悅目

第三十五節　呼吸必有養氣

地面若無養氣一切動物皆死凡有氣者必有脈所以吸取空氣內之養氣也吸進之養氣與身內之別質化合其呼出者乃爲餘氣雜有炭氣無益於用矣試將一鳥置於玻璃瓶內不使通氣初時無害少頃養氣吸盡則呼吸甚難而鈍息微矣再將一鳥放進不令新氣竄入其鳥立死置一燄火於內其火立熄此因動物之呼吸燃物之火光皆賴養氣也故空氣內火不能燃則物不能生物不能生亦火不得燃

小兎置於純養氣罩內初時無異二四刻後發躁而喘氣息甚速昏迷如醉而死

第三十六節　養氣有吸鐵電氣之性

養氣與磁石相吸之性同於鐵與磁石相吸之性若以養氣加熱其吸性失去待其漸冷又有此性此乃與鐵無異

英國化學專家名法拉待討自地面起上至空氣之盡界其養氣所藏吸鐵電氣之力適與二百五十分寸之一之鐵皮相當

第三十七節　養氣化合有緊緩

養氣與別質化合隨所化合之質而現緊緩凡含矽養之質如火石水晶之類其質中之養氣將及一半故愛力甚大收束極緊不用至大之力分之不肯相離雖加熱極多亦不散出別種定質之內養氣與之化合而甚鬆者則稍加熱力而相離矣如前言取養氣之料鉀養綠養每一百二十四分有養氣四十八分若稍加熱養氣之愛力頓絕而散出也硫黃或炭或燐或錳硫等與養氣愛力最大之定質若與鉀養綠養相和（相和時切宜謹愼漸漸漸入不可力研）而以少許包於紙內在鐵砧上用椎擊打發聲甚大和以燐爆力最大和炭爲最小蓋燐與養氣之

愛力比炭爲六也火藥之易爆與此同理因火藥內養氣甚多故一遇火而氣已漸變臭養氣若疑碘紙之色或爲燒養所變可先將其氣過水則燒養必收於水內

第三十八節　養氣動靜二性

養氣之性動靜與如空氣與水並水晶火石泥土以及別種定質養氣在其內能力隱而不顯即靜性也或燃燒或爆烈其性猝然大變忽發至烈之火忽現最明之光將異性之質化成新物此動性也然化合已成乃烈性全消而仍靜矣二性之外另有一性寓於二性之間而與前者有別即臭養氣也

第三十九節　臭養氣

轉動玻璃管器之時密閉牖戶覺有臭似硫黃雷擊各物亦有之原名曰雷臭遠時習化學者偶以碘紙（即小粉與鮮碘水調和用染者）一條置於此臭之處其紙速變藍色因悟爲養氣所成始意即爲養氣之變形巴里人名司干邊思得數法能知此臭深考其性不但能將碘紙變色又能令物變爲白色又能滅臭且能使物生鏽審知即爲養氣但形性收變耳

取法將器滿盛空氣或養氣引玻璃電氣入內使發火星則瓶內之氣即變爲臭養氣又法先將空瓶以碘紙試其無臭養氣後入養氣與燐一塊稍加以水少頃再

第九

第十

入碘紙知瓶內之養氣已漸變臭養氣若疑碘紙之色或爲燒養所變可先將其氣過水則燒養必收於水內後再試之仍能變色即定爲臭養氣簡法用玻璃瓶先以碘紙驗之次加以脫少許再以碘紙驗之確知果無臭養氣然後以玻璃條燒熱急急插入隨即掩蓋如第九圖則瓶內養氣變爲臭養氣

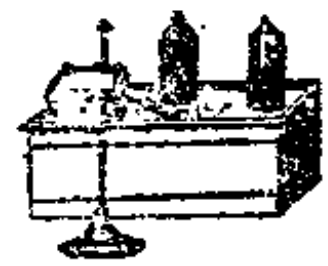
臭養氣無獨成者亦不能在流質內融化其臭甚奇非若養氣之無氣味也最易散波物類之顏色如用蘿青硫養消化於水傾入養氣瓶內水色不變若入臭養氣瓶內水色即變爲白臭養氣之性能滅腐物之穢氣如第十圖將敗肉一塊置諸臭養氣瓶內腐氣立滅○臭養氣侵物之力比養氣更大生長類之物如象皮輓木極易侵蝕無論鐵碎銅碎本能爲養氣所鏽銀固遇養氣而不鏽者若將銀箔壓而置於臭養氣之內即能立變爲粉而成銀養矣碘與金類化合之質置諸臭養氣之內碘必分離而出故鉀碘染紙遇臭養氣而

變成藍色也因碘與澱鉀而與小粉化合也

臭養氣加以二百十二度之熱即變爲養氣試以鐵管燒熱適將臭養氣放入彼端透出者已變養氣矣海面之風其臭養氣多於陸地之風故有人疑爲淫氣所生

氣透於罩而罩內之水漸低此小試也若欲多取則用大器多置木板再用幾罩如第十三圖凡初取氣時須中作小孔再置玻璃罩於木孔之上罩內滿水(水能不氣之壓力如風雨表之水銀同理)透氣之彎管在水中正對木板之孔

第十三



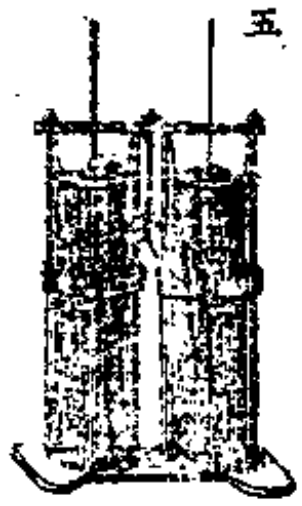
使發氣器內先出之空氣放盡必如發氣器之容積兩倍庶無空氣夾雜也若取輕氣及一切爆烈之至取得氣稍雜空氣在內危險之至取得之氣欲換瓶則如第十四圖將所換之瓶盛滿清水倒浸水內將原瓶稍側兩口相湊其氣自能換過如取氣時氣不滿瓶則將稍大於瓶口之盆在水內托出則水不降而氣不洩

第十四

第四十二節　藏氣箱

藏氣箱所以藏備用之氣如第十五圖或鐵或銅爲之內爲罩面外爲桶以覆仰爲表裏覆者藏氣於內倒取氣罩之管御者盛水於外以阻氣滿之後內罩

第十五



第十二

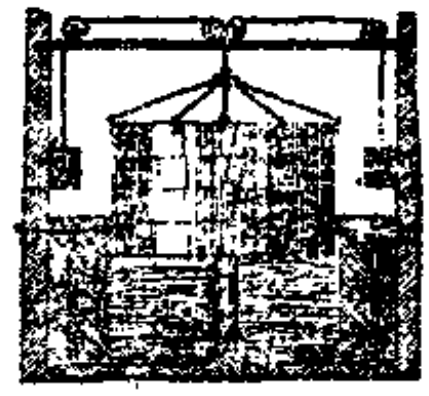
第十一

水欲看發氣用玻璃箱如第十二圖更佳

以木板一塊架於水內板上漫水寸許

升至木架氣少則降至底架柱內空中容權而可上下權有繩環繫內罩以稱其重內罩之頂樹直桿上出於木架之孔以制其偏欹藏氣之時其氣自別器用象皮管引至外桶之管管之下端通入桶底之內上端與口齊欲出所藏之氣加重於罩壓之欲洩其水可開近底之塞門街路所點之碳氣燈亦此法如第十六圖其氣自發氣之所用管通至大鐵罩內而其罩漸上又有管自大罩通至各處罩頂有鐵鏈環過架上之滑輪而下繫權以稱之使氣之重適可壓氣至最遠之處

第十六



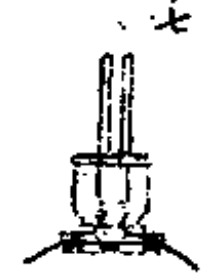
第四十三節　輕氣根源

英國習化學者名貫分弟詩於一百四年前考得輕氣實爲原質而命名譯爲水母因與養氣化合爲水也在萬物中亦無自然獨成者必須用法化分而得凡物質之內最多此氣者惟水水內有九分之一也要之化成類之物所含不多生長類之物所含頗多

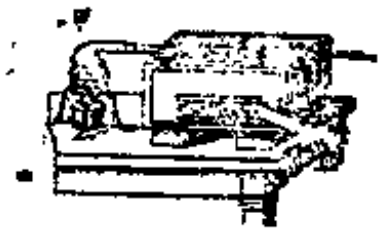
第四十四節　取法

收取輕氣之法皆使水化分而得若欲純者如第十七圖用玻璃器盛蒸水（水內稍加硫強水更易化分）以金類電氣之陰陽兩線通入而不相遇其陰線端所發之水泡即養氣以有其陽線端所發之水泡即輕氣底玻璃管罩於二端之上取之可得最純之輕養二氣又法如第十八圖用鐵管滿盛鐵屑置於火爐上熱至紅色管之一端與曲頸玻璃甑相連甑內盛水下用酒燈煽之其汽自甑頸過管內之鐵屑則養氣與鐵化合爲鐵養所出者爲輕氣至化汽其二氣終不化分（近有英人古魯弗考知汽至極熱微有化分）必有物收其養氣始能分出輕氣也若反之而在此口入輕氣使過管內之鐵養則仍與鐵養內之養氣化合而成水還流至甑內

第十七



第十八



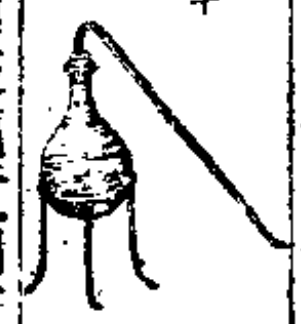
灑水於燃碳之上水即化分而使火更熾因水內之養氣能與炭質化合也由是而水內分出之輕氣亦燒而增熱故鐵匠欲火猛烈必灑水於鍛竈之上嘗有失火之家往往稍澆以水而焚更烈正此理耳

金類之可取輕氣者如鉀鈉二物無庸加熱亦能自與

第十九

筒滿盛沸水倒置於水碗以鈉一塊繫在鐵絲一端斜插水中正對玻璃筒口放脫即自浮於筒內之水面因質比水輕故能浮上也浮上之後則與水內之養氣化合而發輕氣矣

第二十



常法用鋅或鐵屑於淡硫強水內或八之一或六之一如第二十圖用玻璃瓶盛鋅塊或鐵碎而加水浸沒之再添極濃硫強水少許則立發輕氣瓶口用輭木塞緊中插曲玻璃管即可引至他器然須留意加愼先使瓶內空氣出盡而後收之否則遇火而爆裂也鋅一兩可取輕氣約六百九十三立方寸強水不足尚不能至此數

第二十一

須有法加添如第二十一圖瓶口輭木塞中另插一玻璃漏斗陸續加添強水其漏斗下管之口必在水面之下則所發之氣不出而外氣亦不入也若論其理鋅不能直與硫強水化合必先與水內之養氣化合而成鋅養輕氣自然發出既成鋅養不能消化於水但能與硫強水化合而再成鋅養硫養其硫養在水內固不使水化分但能使養氣與鋅漿生大愛力所以鋅養纔成而硫養隨與之化合甲鐵碎同此理設相等式以明之

鋅1硫養1輕養=鋅養硫養1輕

第四十五節　形性

輕氣無色稍能與水融合而不能獨便為流質最純者無臭無味但前法取出者有臭因用鋅與鐵所取者其質不純也動物全吸此氣必不能久生和入多空氣而呼吸之尚無所害惟喉音變為高細耳故用器在輕氣之中出聲則聽而不聞

輕氣為萬物中最輕之物輕於養氣十六倍輕於空氣十四倍四一百立方寸之重得英權二釐一四因性質甚輕故可作輕氣球總計輕氣與球體並所帶之物尚輕於空氣故能上升然此氣取之甚難近時俱用路燈之碌氣但重於輕氣耳欲見輕氣之性可以小試如第二十四圖用囊滿盛此氣口有塞門接以銅管管端作彎斗形浸入肥皂水內開門擠囊則氣出成泡而上升矣此氣不但萬物中為最輕而其質點比諸各原質亦為最細用象皮囊或尿脬盛之少頃即洩英人法拉待欲壓輕氣為流質以六十倍空氣之壓力先壓淡氣其塞門尚不洩氣後以二十八倍空氣壓力壓輕氣塞門

之洩氣甚速且覺器之體質稍鬆雖空氣不洩而輕氣已洩矣所以藏氣之玻璃瓶微有裂縫者空氣與水尚不滲漏而輕氣不能盛也收取此氣不必用水盆如第二十二圖將瓶倒置用玻璃管通氣至瓶底因其甚輕故能推出空氣噴時可以收存但瓶必正直稍欹則必浮出此法所取不可近火

第二十二

第四十六節　輕氣能燒

輕氣爲最易燒之物故以燭火入輕氣瓶中其氣立燒而燭反熄因燭賴養氣以燒無養氣則熄也若將已熄之燭取出纔離瓶口而復燒矣俟輕氣燒至將盡仰正其瓶尚覺餘氣衝出有聲鏗爾此氣之火光甚淡色惟藍白如第二十三圖以發輕氣之瓶口插一管管口宜極小以火引點可見光色若以乾玻璃杯罩於火上則有水如露着於杯內漸積漸多而下注此因燒時之輕氣與空氣內之養氣化合成汽甚濃積而成露也

第二十三

第四十七節　輕養二氣相合最能爆烈

空氣二三體積輕氣一體積相合而燃之即能爆烈發聲甚猛故收取輕氣之時愼勿使空氣和入若純養氣和於輕氣之內更見猛烈也然輕養二氣相合雖大力以長桿引點其聲如數礮齊放又有輕氣鎗第長八寸口徑一寸在水中裝以二氣隨用塞緊後有小孔點燃理與火鎗相同又用厚玻璃小瓶盛二氣燃火於瓶口氣衝聲急但須用布包覆免致傷手

第二十四

爆烈發聲之理乃二氣化合而生氣因燒燃暴漲甚大忽又凝水而縮小漲大時推開空氣縮小則讓空氣補缺補缺之勢迅疾故碰撞而生大聲也

輕氣與空氣或與養氣不但用火與電氣能燒且能不熱而燒如用鉑絨是也作鉑絨法用生紙一張浸於鉑綠水中加以淡鹼綠剛上汲出待乾後紅即成用不灰木代紙亦可久藏變性再受大熱則復試將輕氣二分空氣五氣一分其盛一器而以鉑絨投入則二氣自然而出若

將極淨之鉑箔置於前器之內亦能漸燃也其故前人以爲與第七章之第七節同理今則有粘攝力之論蓋鉑性粘攝二氣之力甚大使擠緊於鉑面而自化合而生熱成火也此外如玻璃粉炭質浮石水晶等若熱至六百度亦能助二氣化合又鈀或鋨或銥研爲細粉性與鉑同最奇者輕氣噴射鉑絨但自燒而鉑絨無損

第四十八節　輕氣燈

輕氣遇鉑既能生火故挪造輕氣燈以便隨時取火如

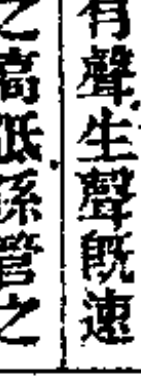
第二十五

第二十五圖甲爲玻璃筒內懸有口玻璃罩口膏於蓋蓋上作塞門如丙筒內盛淡硫強水罩內懸鋅一塊強水遇鋅而發輕氣漸將強水推下至鋅離強水而止若欲取火則扭開塞門輕氣射至鉑絨丁而生火既燒之後強水漫上又發輕氣如前

第四十九節　燃燒輕氣能出樂音

玻璃長管二端皆通套於輕氣火上如第二十六圖使

第二十六



火透入管中則空氣隨之而入俟忽盪動哼哼有聲生聲既速遂成樂音此音之高低係管之長短與徑之大小最奇者人聲與樂聲亂之管者忽停

再有相和之聲管音復生

第五十節　輕養吹火

輕氣燃燒光雖不多其熱甚烈加以純養氣則更烈電火之外無過於此矣如第十五圖之藏氣箱以二具分盛輕養二氣各以象皮管通出兩端其連雙孔銅口如

第二十七圖其孔相離三十分寸之一吹火鎔物鮮有不鎔若吹出之輕氣其積多於養氣一倍熱力更大獨用輕氣吹酒燈之火如第二十八圖亦有大熱此輕養火之熱力甚奇雖熱風箱之火所不能鎔者此火鎔之如蠟若以銅鐵置此火內不但易鎔且燒如草木水晶鎔若玻璃最堅之鋼如發條與鑌能發光星閃爍其光色依各金類而有異吹此火於水內不熄而變成球形將金類之絲置於水中火球之內亦無不鎔

第二十七

第五十一節　輕養明燈

輕養芸燒熱雖大而光甚淡若以定質置諸火中則甚明亮故用乾石灰作圓柱形以二氣之火射之光如烈日若使灰柱緩緩旋轉而二氣射之不絕光可不熄拗此法者爲英國德勒門以作瞭望之用或名爲灰光燈

也後用橢圓光鏡返照其光更令遠照如英國測繪地圖於日間用此燈於邊界之山相去一百八里尙能望見

輕氣惟與養氣緣氣化合能發光強熱別質皆不能也

第五十二節　輕氣性似金類

輕氣與諸質化合其性大似於金類與鉀或鈉化合故現此性最大　疑爲氣質金類如汞爲流質金類是也輕氣與汞若汞與鉑雖覩之無金光而摸之不堅亦不足爲必非金類之據汞加熱亦可化爲明氣質亦與金類爲倫是可見輕氣或亦爲金類也

輕氣雖爲萬物中至輕至稀之品而分劑數爲最小者然依其分劑數而計愛力則爲極大也如一分之重能與緣氣三十六分之重化合與溴八十分之重化合極少之數亦足配此各質而變其性且所成之質最難化分化學家以爲極少之分劑而生極大之愛力性甚奇也

第五十三節　輕養二氣成雜質

二氣化合之雜質不過兩類其一爲輕養卽水其二爲輕養爲稠質輕養乃化成之物輕養必用法製造

第五十四節　水

水爲化學中最要最奇之雜質偏地皆有統計地球之面水居四分之三大洋中有數處不能測其深淺動植兩物之質水亦居大半如人體重一百五十四磅止有三十八磅爲定質餘皆爲水別類動物之內水有多於人體者如海蛤一百分九十九分爲水也

第五十五節　輕養二氣成水

水以體積而論輕氣居二養氣居一若衡輕重養氣得八輕氣得一其徵驗有數端化分水爲二氣並與汽過鐵屑二法化合二氣爲水或以鉑絨燒之或用電火燒之或以輕氣過極熱之銅養鐵亦可然此以末法爲最佳蓋輕氣過銅養卽與養氣化合而凝爲水所賸之銅比原銅養減輕若干卽知輕氣與養氣化合若干而成水若干

第五十六節　成水器

電氣合輕養二氣成水可用器以細察之如第二十九圖將有底玻璃管盛以二氣倒插汞杯之內引接電火入之分劑無差蓋凝爲水管旁刻分數可知盛氣幾分成水幾分若分劑少差必有餘賸之氣設輕氣一百體積養氣七十五體積化合之後必賸養氣二十五體積

第二十九

第五十七節　水之根源

西國上古之時以爲水乃萬物根源後因知萬物爲土水火氣四原行而水但居其一前百餘年博物者名番海里孟德言水能變成土以數事爲其據如草木本在土中生長而在水中亦能生長亦得爲定質而定質又能變成土又如水雖極清用法使乾必有渣滓然未言爲雜質但言水有生長萬物之功前一百六十六年奈端試驗光學以光透水或金剛石中俱有光差與透易疑番海里孟德之說自試多法亦無明驗其法用蒸水器反復蒸之至一百一日之久并甑與水總稱之並無耗損獨稱其甑減輕十七釐煮乾其水得土質二十釐土質內之十七釐爲甑體消下者拉夫西愛自疑稱時有差後人以爲三釐乃水內原含之鹺類並生物也而番海里孟德之說遂廢雖未試得妙理而化合輕重之定率基此矣數年之後布里司德里考得養氣質分弟詩考得輕氣再後拉夫西愛瓦特質分弟詩三人同時異處考得水爲輕養二氣所合

第五十八節　形性

水不冷不熱之時爲流質無色無臭無味熱至二百十二度而沸冷至三十二度而冰無論冷熱俱能漸漸化氣與空氣等體相較其重八百十五倍至清無色然積聚極多則有色其故多端未有定論海邊離岸不遠而不甚深者其色綠大海深處其色藍或以爲日光之藍色最易返照水之色或卽日光返照之故兌乘言水中微含碘又有人言地中海水之藍色較別海更明因微含膽礬等然雖有此物亦甚少不足變色也紅海之水時變紅色以顯微鏡察之聚生紅色植物既爲植物故因時而生矣大洋之清濁隨寒暑而變最清之時下視不過至二百五十尺

第五十九節　純水

萬物中無自成之純水或曠野無人之處連日大雨其水稍純然亦不能全純蓋一百立方寸之內尙含二立方寸半空氣與別氣也次則河水次則湖水又次則地內湧出之泉水若泉內有硫或雜各金類爲最次大河口之水爲下而大洋之水爲又下有口通大洋之海如地中海等爲又下不通大洋之海如死海等則下下矣

第六十節　泉水

泉水視之雖極清潔然雜地質甚多所雜之物因經過

之土石而異其常有者爲鈣養硫養或鎂養石或鎂養硫養或鈣養或鈉綠鹽又或鈣合之各物最多而常有者則惟炭氣

第六十一節　土質泉水

嗅之嘗之覺有土質之氣味世以爲可當藥品其功力依所含之物常有者或鐵或硫嗅之卽知

第六十二節　鹹泉水

泉水內或有食鹽或有鹹類之物則生鹹味若有炭氣甚多則發氣泡

第六十三節　熱泉水

泉內含土質者其水恆較熱於地面間有湧出沸水者大半由火山近處來也或自荒古之石內發出則水之多少與熱冷及所雜之物永遠不改有數處可考千年如一日也

第六十四節　河水

河水所含鹽類固少於泉水然宜於飲食則不及泉水因河水內常雜動植兩物之質也其經流之處又帶各處物質若過城市污穢之物更多而水更濁然能漸漸澄清蓋動植二物之質既朽腐於水中能收空氣中之養氣相與化合而發酵凝結而自沈於底也如英國蘆迷斯河流經倫頓都邑一切污穢皆入其內然出海之舟必駛此水初非若是泥濁而下流而下流而下流

鋁養與炭養(即炭氣)也化學家編考地面之水以瑞頭國路卡河之水為最純此河之底大半為花剛石(藥省名天池石)而水不能澈洗故無雜味一百四十萬兩之內土質不過一兩自成之水最難得此純者矣七萬兩而有四五兩者尚有數處也若論水含動植之質乃夏多而冬少冰界之時雖有若無水內有此可將木炭細屑濾之即可飲食

第六十七節　滷滑二水(滷水如井水泉水之類滑水為純水)

水之滷滑以消化肥皂之難易為準有鈣養或鎂養在內則與肥皂合成一物(用肥皂時浮在水面之小粒)而水不能消化之滑水內無此二物故易化肥皂也此外有滷水數種煮之可變滑水因水內有炭氣與石灰或鎂養化合煮時炭氣散去而石灰與鎂養留於鍋內結成白皮

化學家消化藥品及洗滌各物宜用滑水燒煮一切飲食亦宜滑水若煮食物而不欲其液出則用滷水食鹽加於滑水內亦成滷水欲用極純之水必將曲管玻璃甑反覆屢蒸之

第六十八節　水內空氣

尋常之水必含空氣間有含炭氣者其多少之數依水之冷熱與壓力冷水所含多於熱水泉出於冷處含氣甚多味故甘美汲出後歷時既久遇暖空氣而所含者散去則淡而無味矣以新汲者盛於玻璃杯內見有小泡浮出是也水所含之各氣欲使盡散必煮滾之或抽空氣之壓力若試之可用泉內新湧之水置於玻璃氣筒內如第三十圖抽氣筒吸出罩內之氣水發小泡與沸相同惟各水族之生長全賴所含之氣若以取去空氣之水放魚其中魚必立死八千尺之高山巔空氣壓力甚小所含之氣比地面少三分之二故高山上之湖水無魚因水內之氣不足以養之也空氣內之養氣在水中者多於在地面者地面者養氣居百分之二十一水中者養氣居三十至三十三故魚易得養氣以養其身大洋之水自水面下至一百尺養氣漸少所以極深之處生長之物甚少矣水之收容各氣質多少不同若兼容數種仍依所容定率

第三十

第六十九節　水有消化之性

水比別種流質其消化之性更大凡物質消化大半熱時易而冷時難加熱愈多消化愈易惟食鹽冷熱相同

石灰則冷易而熱難也

第七十節　水有化合之性

中立之性以水為最或本質或配質或鹽類皆能與水

化合迅盛類消化於水恆生冷與水化合恆生熱是可知鹽類與水消化化合之別石灰加水則化合極速而生大熱水與鋅養或鈉養化合之後愛力甚大雖加以熱不肯相離配質與水化合亦然若欲分之須以本質添入則本與配化合而成定質再加以熱而水自化散也然須配與此本之愛力大於與水者如硫養少許和以多水加熱分之初時其水化散甚速後則水漸不出欲其再出必再加熱而硫養亦稍與水同散矣再熱至六百二十度硫養與水不能再分而一同化散矣此時同散者水一分劑硫養一分劑也若加鉀養一分劑則水盡化散而結成之物爲鉀養硫養（水代本而與配化合謂之本水）

第七十一節　輕養

前五十二年地那德考得此物其養氣較水多一倍而性情甚奇取法甚難

輕養爲濃流質以水等體較重若一·〇〇與一·四五透明無色無香無臭而味甚澀其性能令物質變白沾於肌膚亦成白色最易化氣若欲存之熱必在五十九度之下過熱則化爲水與養氣矣至二百十二度化出養氣甚速幾若爆裂若遇炭或數種金類則爆而發光

此物之功用能令他物爲白亦能令他物與其養氣化合或爲大有用之物但取之甚難恐亦不適於用

第七十二節　取法

用銀養加淡鹽強水消化之則成銀綠與輕養再加銀養化合之後愛力甚大雖加以熱不肯相離配質與水化合亦然若欲分之須以本質得之輕養化散再加銀養硫養則銀綠變爲銀養硫養而銀變爲銀綠澄清之後濾取清水置硫強水盆上入罩內抽去空氣則水爲硫強水收去而成純輕養但易於差誤

第七十三節　淡氣粗源

前九十八年英國人如脫福特考得此氣其命名之意譯爲硝毋

萬物中最多之氣質有數種而淡氣亦與焉空氣之內淡氣居五分之四其餘若淡輕若煙碳若硝若別種雜質以及一切動物之內淡氣爲最多風乾之肉且占五分之一也惟植物之內則甚少然亦有較多者其花瓣必四出如蘿蔔白菜芥子是也蕈菌之類亦有淡氣前人以爲此氣動物多而植物少者乃動物體中自能生淡氣也今則云動物常食植物其內淡氣雖少而亦積少成多矣若植物之淡氣泥土中得之或從空氣中得之或從空氣中之淡輕得之俱未可定

第七十四節　取法

常法以空氣取去養氣餘者卽是淡氣如第三十一圖

第三十一

將玻璃罩內安小盆盆內置燐少許以火點之罩口浸於水中小盆自浮水面燐燃卽將養氣燒盡餘賸之淡氣亦差不多作爲而燐已滅矣其罩內之水漸漸滿上乃燐與養氣化合而成燐養淨矣燒時水卽漸漸滿上乃燐與養氣化合而成燐養初時白色之濃霧漸沈於水而爲水所收矣亦可用醋代燐然不能淨且有醋內之炭氣臘下也此外尚有數法但費時日將燐一條置於玻璃罩內罩覆於水如前法而不燒俟其漸漸與養氣化合二三日後見罩內之氣所存五分之四則爲淡氣亦淨矣又法將鐵屑代燐亦同又法用玻璃罩如前將淡輕水引綠氣過之亦得淡氣但此甚險不精此事者不可輕試又法將肉浸於硝强水其盛玻璃甑內而加熱亦得又法將銅管滿盛銅屑燒之極熱使空氣透過銅屑收其養氣而成銅養亦得

第七十五節　形性

淡氣乃無色無味無臭之氣質從未能壓之冷之使爲流質者其性安靜無爲適與養氣相反如中等之冶爐每小時吹進空氣六噸其內之養氣變出許多化合許多作爲而淡氣進如是出亦如是卽是無爲之徵其性非酸非鹼亦不能燃以燭火入之卽滅以動物入之卽死然非其性害生乃動物自無養氣可吸而死也顧動物每息淡氣必入肺中而食品內多有淡氣亦動物體內所不可少者也其性不能直與別質化合所有化合必遶道而成且能成無數雜質也

第七十六節　淡氣愛力甚小

淡氣喜熱與別質雖已化合見熱輒飛仍爲氣質蓋卽喜熱也其愛力甚小設有小故卽欲分離且極迅疾凡作爆烈之料大半以此爲要物如火藥與棉花藥及一切爆藥是也有物名碘淡遠合之時可知其愛力之別質化合而必遶道而成既成之後亦可知其不能直與小將碘與淡氣其置一處愛力不顯必用濃淡輕水盛於玻璃器內另以碘入醋漸投至不能消化而止傾入淡輕水之內則碘與淡輕之淡氣立卽化合少頃澄下而成黑粉卽爲碘淡濾出用清水洗淨置於陰處涼乾卽化學家所考各種火藥之內此爲最易爆裂者因淡氣愛力甚小幾至各粒微磨卽欲分離也試將此有鄭於水面立卽燃燒若自高墜下亦遇物而爆或以少許置於木板擊其左近亦爆乾時之烈性若此溼則毫不危險試用之時不可多取宜用小刀尖輕輕挑取所有

金類爆藥爆裂之性亦因含淡氣也

動物愈靈其體內之淡氣愈多血皮筋肉腦髓腦筋皆有極多淡氣此氣既多最易朽腐臭且特甚人體所含之淡氣爲最多故死後腐臭亦最也多含淡氣之植物如菌與菜類腐爛之臭與同動物且物有淡氣燒之亦臭如燒髮肉皮骨等是也故凡遇火而臭者卽有此氣矣最妙之藥料如雞哪與莫非阿及數種猛烈之毒藥並多此氣

化學家嚮疑淡氣爲雜質然已多方相試不能化分凡雜質之物電氣俱可化分惟淡氣與別質化合電氣亦不能化分

附造爆藥法　其略以多硝強水消化金類再加以醋卽成然甚危險祇可少許相試用汞二十五蘆權須極準置於深玻璃盂（約容半升）加以濃硝強水（以水較重一〇與一四五）量杯八分兩之四（核中稱四錢）稍加熱至汞全消化爲度另以一盂盛醋（以水較重一〇與一〇八三）量杯八分兩之五（核中稱五錢）執盂遠立伸手傾入前盂速卽舉開轉瞬自沸而發白霧氣味甚香沸停之後加以清水至滿盂自有顆粒結成待其沈下傾出其水再將顆粒傾於濾紙用噴水瓶噴水洗之屢次之後以洗下之水無酸味而止卽在空氣中涼乾其顆粒長細如針或雜未化合之汞而色灰者須加清水沸之俟全消化再待冷而結成取出涼乾收藏之瓶宜用軟木塞不用玻璃塞恐微沾於口一磨卽生危險熱不過三百六十度而生火故凡稍磨或稍擊爆裂極猛發光極亮蒸有汞之灰色霧試用玻璃蓄醮濃硫強水或濃硝強水蓄之卽燃以上爲試造之法若欲多造厥有三方其一用汞十分濃硝強水（以水較重一〇與一四〇）一百分加熱至一百三十度消化已盡待冷加醋四〇（以水較重一〇與一八三）八十三分漸成顆粒其二用汞十分濃硝強水（以水較重一〇與一三四至一三五）一百二十分待冒消化再待冷至五十五度加醋（以水較重一〇與一八三七）八十分將所盛之器燒於沸水盆內見濃白霧初生卽取下待冷自有顆粒結成其三用汞十分濃硝強水（以水較重一〇與一三〇）一百二十分待冒消化再待冷消傾入濃醋五十七分之內速卽傾還原瓶搖之約半刻許見發氣泡而在瓶底成盡流質再搖使和愼視之全質忽變黑色暴沸而散出濃白霧再漸加濃醋五十七分則黑色退而顆粒初成至冷時盡皆結成澄下水內不留些微三法所得之顆粒俱須用紙濾過清水洗淨在空氣內涼乾以汞百分爲率爆裂多少不同

其一者一三〇其二者一二五其三者一五三

獨用此於銅幀爆力過猛必和別物以緩其性常和者以爲鉀養淡養或鈣養綠養因此二物更能發養氣也英國兵丁所用和以鉀養綠養與銻硫及玻璃粉其意使打時磨軋生熱也或用別物代鉀養綠養或用銻硫而不用玻璃粉此藥每次配合切不可多

作銅幀法用薄銅皮套在模內搥作十字形再在小圓孔內搥作幀形將此幀仰置架上以木條稍沾膠水於幀底參以前藥少許傾去所餘再以舍來克消化於醋內銀亦可以代汞而爆力更猛用濃硝強水以水較重須一〇與一五二十四分先加以清水等重將銀一分投入待消化已盡再加濃醋與硝強水等重所得之爆藥較銀多半倍其性比汞作者甚暴造時所用之器須寬大數倍否則濺出而爆裂且宜以紙或極輭之木蓋之收存之法分爲小分用紙包裹輕輕安入紙匣此物太猛太暴不可輕試故亦不合於用汞銀二種分劑之數爲汞養炭淡銀養炭淡銅鋅兩質亦可作爆藥而四種再與別原質化合又成多種爆藥性各不同

銀爆藥或汞爆藥置少許於厚玻璃上以玻璃箸醮濃硫強水點之立卽爆裂而玻璃之面如同光鏡相同比較二者之力各將少許分置玻璃之上加熱於下則汞藥之爆儘發小聲而銀藥之爆發聲甚大且將玻璃擊成大孔然性烈若此而與甚多銅養相和雖用火燒毫無危險有此法可化分而求其原質

第七十七節　空氣根源

昔以空氣爲四行之一而視爲空虛無形無重如今人之視光熱電氣相同且不知有別種氣質前二百九十七年有人考定質加熱知化出氣質與空氣不同而不知其不同之故嘗見碌井之各氣或殺人或焚燒或爆裂不知其理何在甚有疑爲鬼魔者前一百二十三年蘇格蘭人杜利率利考知空氣有重前一百二十七年蘇格蘭人名步拉客將灰石或雲石或蚌殼試燒以火試浸以濃酸收得其氣不能活動物知非空氣命名爲定氣因定於石內必須用火用酸纔能發出也由此知氣質不止一種亦如流質定質之不止一種也未幾歐羅巴各國有人考得各氣如布里司德里考知養氣外尚有氣質八種同時有瑞顛國人西里考得三種質分弟詩考得輭氣如脫福特考得淡氣拉夫西愛考知空氣爲淡養二氣始知空氣非原質矣

近時化學家審知各氣質俱爲流質所化散冷則還成流質再冷亦成定質若定質加熱則爲流質再熱亦爲氣質然冷熱本無定限今尚未能使冷熱造其極故有數質不能使遞變所以氣質之種數未定與流質定質同理也

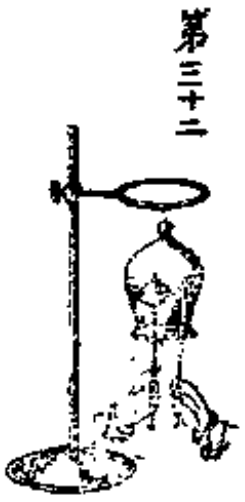
第七十八節　空氣之原質

空氣之內以體積計約五分之四爲淡氣五分之一爲養氣詳推之每百方寸淡氣居七十九寸一養氣居二十寸九若最純之空氣以輕重計之則每百分有淡氣七十六分九養氣二十三分一尋常空氣除淡養二氣外尚有炭氣溼氣惟爲數無幾且多少不定有時稍有淡輕氣或淡養氣或花香或地質與生質總之所能消化之物海水內幾皆有之所能化散之物空氣內幾皆有之

空氣內之淡氣與養氣不過融和而非化合惟二氣多少之數永無贏虧有乘輕氣球上至二萬一千尺有下至最深之井或至曠野或至城市二氣之數亦無改變而炭氣之多少則不能定且各處不同一萬立方尺空氣內有炭氣四尺九爲常間有多至六尺二少至三尺七者與地面相近夏多於冬夜多於日而高處多於低處阿美利加之高火山噴出炭氣甚多或言歐羅巴與亞西亞火山所噴出者皆爲淡氣

空氣所含溼氣常依冷熱而增減最多六十分之一最少二百分之一與淡氣養氣炭氣亦屬融和終不化合各質雖輕重不同然各有自能融和之性無偏多偏少之病雖遍地有火燒及動物吸滅養氣呼增炭氣並植物生長所用養氣而空氣多少之數仍無改變可見造化之妙矣近時考驗空氣內常有淡輕氣而甚少每二千八百萬立方寸之內止有一立方寸雷雨之時雨內稍有硝強水因溼氣養氣淡氣爲電氣所過而成○空氣內微有生物之質雖用極精之化學器歷試之不能分辨而人鼻則能覺之如花之芳香是也又有受之即能生病者如低窪之處所發之穢氣是也又稻田內所積之露亦含生物質故取而盛於器內兩三日即臭人於夏夜受溼處之穢氣必生甚重之瘧疾○空氣內之淡氣自有專職其性乃管束養氣使之循序作爲設無淡氣焚燒者不能熄動物狂躁而速死如濃酒人不能飲酌以水而可飲即此意也○養氣有攝鐵之性而淡氣則無惟空氣乃二氣所成故與攝鐵氣不愛不惡○淡氣與養氣其重略相等又可見造物之妙處設輕重

懸絕則雖有自能融和之性亦難免不分離也物之出聲其大小雖因遠近而異而高低終不改變設二氣有輕重必有高低不定之病一切樂器無準矣如第三十


第三十二

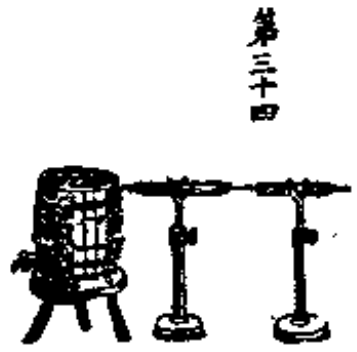
二圖用玻璃罩盛輕氣將小鐘在內打之與打於空氣內者不同即其據也

第七十九節　化分空氣考驗各氣之數

依前七十四節取淡氣之法即可知二氣之數又如第三十三圖用玻璃管上端無口邊有分數先置燐一條倒插水內一

第三十三

日之後收盡養氣每百分空氣餘存淡氣七十九分至八十分此外之炭氣淡輕氣及溼氣與零星小質若欲一一分之必使透過能收某氣之質其留存者即可知為何質矣常用之器如第三十四圖大木桶滿盛以水底有塞門桶旁橫置數銅管首尾相連設欲考空氣內溼氣與炭氣之數則用浮石（即火山噴出之石質甚輕虛能浮水面體有無數小孔）以硫強水漬令透潤盛於第一銅管再用鉀養輕養盛於第二銅管兩管稱準各重


第三十四

連接緊固毋稍洩氣然後開其塞門使水流出則銅管內自有空氣透進稱量所出之水即知透進空氣之數蓋空氣透進之時硫強水收其溼氣鉀養輕養收其炭氣再以二管稱其餘重即溼氣與炭氣之數也

第八十節　淡養二氣合成雜質

淡氣與養氣化合之雜質有五一為淡養二為淡養三為淡養四為淡養五為淡養而淡養淡養淡養三者俱為配質

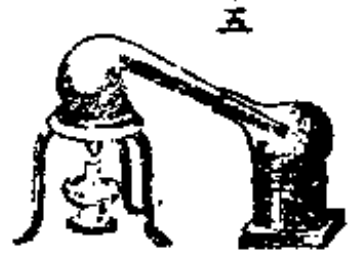
第八十一節　淡養（即硝強水）

淡氣養氣化合者淡養為最要之品古時即知此物前八十五年賈分弟詩考知其中之原質為淡養二氣萬物中未有自然獨成者皆在土內與別質化合尋常者與鉀養鈉養鈣養三質硝即鉀養與淡養合成印度國多產之又有鈉養與淡養合成者南河美利加比路智利等國產之雷電時之雨亦微含淡養

第八十二節　取法

淡氣一立方寸輕氣十二至十四立方寸相和在空氣內或養氣內燒之必有酸味之水凝出其水內即有淡養因輕氣與養氣同燒發出大熱所餘之養氣與淡氣同受其熱即化合而成淡養成時又與水融合故水內自有淡養也賈分弟詩因見燒輕氣成硝強水遂知其

內之原質法用淡氣與養氣其盛玻璃筒內倒插其口於鉀養水盆再將玻璃電氣引入筒內數日使常有火星發出開管驗之即成鉀養淡養矣是知淡養即淡養二氣化合者也又法以電氣陰陽線之二尖相離二分許下承以溼藍試紙少頃紙變爲紅色此即空氣爲電氣化合之硝强水滴下故藍變爲紅也又可證空氣內淡養二氣乃融合而非化合也如欲多取備用將鉀養淡養或鈉養淡養煸乾與濃硫强水等分置於玻璃甑內加熱則淡養被硫養逼逐而出透過甑頸如第三十五圖甑底置於沙盆下用酒燈火煴之甑口用瓶密接



第三十五

瓶外宜包溼布或浸於水桶甑內之紅霧即淡養化分而成淡養或淡養也若所成者不純其色不白常雜者爲綠氣與硫養宜加銀養淡養約能盡與所雜之物化合結成定質沈下將清者加小熱再蒸一次則純更欲多取以鐵爲甑內覘火泥此法乃鉀養淡養加硫養則變爲鉀養硫養與淡養

鉀養淡養＋硫養＝鉀養硫養＋淡養

第八十三節　形性

硝强水爲化學要品而工藝用之尤多極純極濃者無色而質稀常常發霧侵蝕物質之力甚大以水等體相較若一〇〇與一五二不濃者多水不純者色黃常用之最濃者每五十四分亦有水九分

硝强水最易化分見熱亦化見光亦化化分之故因淡養或淡養散出也其氣散時瓶將瓶塞抵開故收藏亦宜留意開瓶塞時宜遠面目防氣與强水同噴而受其害也濃者熱至一百八十四度即沸冷至下四十度而冰

硝强水常放養氣與能燒之物相合化學家欲以別物與養氣化合恒用之試將木炭細末烘熱傾硝强水於其上則立燒和以硫强水傾入松香油內則爆燁入硝强水內燃燒甚速祇可用針頭小粒多則危險。

第八十四節　硝强水變化物質之性

硫强水外硝强水之性爲最猛金石之質大半可消動物之質俱能侵蝕如羊毛鳥羽人皮以及含卵白之物遇之俱變明黃色西國用之染羊毛布成橘皮色之花醫士用之殺浮肉欲驗侵物之力可將一滴沾於羊皮所作之紙立變色而收縮綢摺嘗有人殺兎取心滴以硝强水縮小爲三分之一若滴於植物之色無不立變故將青靛磨細用硫强

水調爲漿數日之後再添以水即爲極明青色盛於玻璃筒內沸之加以一滴硝强水其色立變

連骨之肉浸於等重硝强水不加熱而停三小時全五小時骨肉皆消並不發臭

數種生物質雖遇極濃硝强水亦不消毀如生紙棉花木絲小粉等然此雖不消毀亦與之合成奇物試以白生紙浸於濃硝强水少頃取出清水洗淨涼乾狀無改變若遇火或熱玻璃著則爆裂其理因淡養內之養氣一分劑與紙內之輕氣化合而留淡養合於紙內所成爆裂之性不必藉空氣內之養氣也輕養二氣化合之時成水甚多硝强水爲所解淡若不多用硝强水即不能成必加濃硫强水以收其水而硝强水得以不淡若用棉花質疏而硝强水易於滲入比紙更善名爲棉花火藥用淨硝微熱煸乾一千釐加以濃硫强水量杯十錢置於玻璃甑內如前圖有玻璃塞者更好加熱至受器之內得硝强水量杯六錢爲度即將此硝强水量杯二錢加濃硫强水量杯二錢攪和待冷用極細極淨之熟棉花三十釐浸入以玻璃箸按下使盡沒於强水盡以玻璃片一刻之後將棉花挑出以清水一磅洗之再以多水沖洗至毫無酸味藍試紙遇之不變色涼乾即成火藥重打之能自爆裂若欲多造先將熟棉花搏成塊每塊重三兩用鈉養炭養一磅沸水三十磅消化以棉花同煮一刻使棉花所含之油與松香俱洗出而水變橙色取出置轉籠內轉之甚速以去其水再用清水洗淨再入轉籠去水微火焙乾置大甕內密封之以避溼氣次用以水較重一五二之硝强水一分一八四之硫强水三分漸漸同入大磁缸內以鐵條攪和停數小時使冷臨用之時傾若干於深磁盆內盆外用冷水冷之盡以多孔鐵板將棉花一塊浸入用鐵條攪二三分時挑出置於多孔鐵板上擠去强水盆內所耗者即將缸內者補足再入棉花塊如前棉花入時生大熱故盆外不可無冷水已得多塊即置於大甕擠緊隨將缸內之强水如棉花塊之原重十倍至十五倍加入甕內將甕浸於冷水二日夜用鐵勾取出置於轉籠其轉先緩後急至每分時八百轉轉至十分時其强水幾已盡去取出急用多水漂洗再在長流水洗淨酸味仍漂於長流水二日夜再入轉籠去其水然後置鉢盛滾一磅沸水三十磅消化將所成之棉花同煮半刻再入轉籠去其水再漂於長流水半月取出涼乾藏與以脫皆不能消化爆裂之力比尋常火藥大四倍用於礮內恐致

碟裂若以此織成極鬆之綫繞於木條用紙包裹可代火藥包與地利交戰多用之若以淡硝强水造成者則少含淡氣而性緩燒而不爆醋與以脫皆能消化可爲照相之用先用以水較重一·四二九之硝强水量杯三兩水二兩相和次加濃硫强水量杯九兩隨加隨攪待冷至一百四十度將淨熟棉花一百蘆分作十塊一同浸入用玻璃片蓋密待五分時傾去强水用玻璃箸擠乾速入多水洗之再在長流水漂洗涼乾然後用以較重○七二八之以脫量杯三兩六以水較重○八一六之醋量杯一兩二以水較重○八之醋量杯五分兩之一三物和勻再以棉花藥五十蘆浸入消化卽爲照相之用

第八十五節　硝强水變化金類之性

金類俱能直與非金類化合如銻與綠氣鐵與養氣銅與硫黃皆是而未有能直與配質化合者若欲化合必先合養氣其事雖分先後視之無有參差以鋅投於淡硫强水實因强水之內有清水鋅與水內之養氣化合而成鋅養立與硫强水化合或銅或銀亦同此理蓋硝强水化合鋅養硫養其輕氣則散去矣若用硝强水化合鋅養遇熱之時淡養氣爲紅色之霧而分出之養氣水更易化分發出淡養氣爲紅色之霧而分出之養氣

第八十六節　淡養合成鹽類

淡養所成之鹽類加以大熱皆淡養散出若爲大熱之金類本質如鉀鈉等加熱之時養氣一分劑亦散故置加熱而淡養亦散若爲小愛力之金類本質如錫銅等加熱之時淡養先散再加熱而養氣一分劑亦散故置於燒紅之炭立卽化分散出甚多養氣而發焰或火星迸裂此鹽類水內皆易消化以紙浸透涼乾可燃如慢火藥尙有別配所成之鹽類亦能燃如慢火藥

第八十七節　淡養氣

前九十四年布里司德里考得此氣此後三十二年兌飛考知形性

第八十八節　取法

將淡輕淡養置於玻璃瓶內如第二十圖口連曲玻璃管用酒燈煽之其淡輕淡養漸鎗熱至四百度覩之如沸然非眞沸乃淡養氣與汽化分而出也（過熱而發白霧則爲危險）以藏氣箱收之箱內滿盛九十度熱水若用冷水則淡養氣融化於中人欲吸此不可取出卽吸須少待片時取此氣之理因淡輕淡養遇熱之時淡輕之輕氣與淡養之養氣一分化合而成水淡輕之淡氣亦與淡養

之養氣一分化合而爲淡養氣淡養之養氣已分去則亦爲淡養氣而同時散出故淡輕淡養一兩可成淡養氣五百立方寸

淡輕淡養上輕養＝二淡養上四輕養

第八十九節　形性

淡養爲無色之氣質其味甜其重幾與炭氣等以空氣較重若一〇〇與一五二置物於內燃燒略與養氣同添入等積之輕氣尤易爆裂此氣與養氣之辨以能融化於冷水融化之數適與冷水等積若加熱至四十五度再加五十倍空氣壓力則成明流質冷至下一百五十度則成明定質以壓成之流質添入炭硫而置於抽氣罩內使其氣自散可冷至下二百二十一度化學中之冷未有冷於此者

淡養氣或純者或與空氣融合者人暫吸之不受害惟漸見醉態四肢欲用大力亂動且大笑不止然少頃即睡不覺倦乏前事盡忘矣此氣感人依各人之性情故所現之狀人人不同若肥胖血盛之人不宜輕試恐致傷害設將小動物置此氣內初時發興繼則漸憊而死人欲用此氣宜盛於大囊銜其口而呼吸之引氣管之內徑須一寸

第九十節　淡養氣

取此氣之法將銅屑置於瓶內稍和以水而再加硝强水此爲不發熱之事可用二管瓶如第二十一圖初時瓶內有深紅色之霧自管中透過水中則清矣其理因銅與淡養之養氣化合而成銅養此銅養再與所餘淡養化合而成銅養淡養變成藍色之水前之淡養爲銅收去養氣三分劑而成淡養氣自管中透出

三銅上四淡養＝三銅養淡養上淡養

第九十一節　形性

此氣無色不能變爲流質稍能融合於水人若吸之呃逆而肺極痛兒飛曾試吸此氣幾死幸會厭速閉而得不死此氣所含養氣雖半其重而以燃物置其中火焰即滅若以火炭燃爛置其中則淡養自能化分而發養氣與二物共燒光焰奪目

淡養氣與養氣之愛力甚大或純養氣或含養氣之氣與此氣相遇皆成深紅色之霧此霧乃融合於水而成酸水既有此性故可因其性而試別氣之內另有未化合之養氣與否以長玻璃瓶滿盛此氣倒置於取氣盆稍以刖氣通入無論空氣或養氣皆可部見深紅霧即融合於霧且發大熱搖動其瓶使水衝激氣內紅霧即融

第九十二節　淡養氣

不冷不熱之時此氣常爲紅棧色之霧在初度則成綠色之流質取法將淡養氣四體積養氣一體積皆宜極乾相和卽自化合又法用小粉加硝强水加熱亦有此氣散出又法用濃硝强水與等重之鈾養相和加熱所發之氣先過冷水去其所帶之淡養再過鈣綠去其水氣再由管內經過外用凍藥水冷之凝成綠色流質雖甚冷亦欲化散爲紅霧速用吹火封於玻璃管內其管口宜極細一吹卽合又法用淡養之質加熱皆能變成此質此與本質化合所成之質有甚奇者

第九十三節　淡養氣

淡氣與養氣或與空氣相和時所成之深紅霧大半爲淡養氣若欲取此氣之純者可將淡養氣四體積養氣二體積俱宜極乾共入彎玻璃管卽自化合而成紅色氣質再浸於凍藥水中結成無色定質其形爲立方顆粒熱至十度鎔爲無色流質

第九十四節　綠氣根源

內

第九十五節　取法

常法如第三十六圖將玻璃瓶或玻璃甑盛錳養細末一分濕鹽薄水二分用酒燈緩緩煽之或於取氣盆內取之或用極淨極乾之小頸瓶取之因綠氣重於空氣故能直流至底而空氣浮出且易見其淺滿瓶口用玻璃塞甚緊再加油蠟密封可存數日不變如無錳養用鉛養代之淡養亦可代錳養

第三十六

取氣之時有數事宜愼房屋之內必通流空氣而有風撤去貴重華麗之物如帳幛書畫等因一遇此氣其色

立變爲白也又須細察甑內盡有鹽强水滲透毫無一點乾處然後加熱否則玻璃甑迸裂矣若用水盆收取即用冷水無妨不以搖動所食綠氣極微温水收取固不食氣然有一病其氣透過亦微温封塞之後氣冷而縮瓶塞不能拔出瓶內不可有多水蓋見光則綠氣與水化合成輕綠輕綠又爲水所收而縮以增瓶外之壓力而瓶塞亦難拔矣人若誤吸此氣速吸淡輕氣可解如無淡輕或醋氣或以脫氣皆可

取氣之理輕綠二分與錳養一分分合而成三物一爲水二爲綠氣三爲錳綠

錳養上二輕綠上二輕養上綠氣

錳養粉三兩鹽强水半升以水三兩和淡之可成綠氣八百三十一立方寸至一千一百零八立方寸但鹽强水半升之內加水若多於三兩或鹽强水本是淡者皆爲險事恐收取之時綠氣與水之養氣化合成爆裂之氣也

又法淨食鹽四分錳養一分硫强水二分水二分四物共置玻璃甑內蒸之此爲多取綠氣之法若作漂白粉仍宜用前法因作鈉養炭養時所得鹽强水甚多而價廉也

又法食鹽與鈉養淡養和勻多加硫强水而加熱即有輕綠並淡養散出而二氣相遇即成綠氣並淡養氣並水氣使過造硫强水之鉛房則硫養氣收淡養氣而成硫强水積於底所餘即綠氣矣故此法在造硫强水之處極便用也所餘之質另置甑內再加食鹽而加熱尙可得輕綠氣並鈉養硫養

第九十六節　形性

綠氣之色黃綠氣味難當極多空氣之內有此些微亦不可吸吸之肺管痛癢而大咳若吸純者必致速死然西國漂布作坊盡用此氣乃以大房開通空氣工人亦不受害有醫士依此法稍用些些和於極多空氣令人吸之能治臟腑之病綠氣爲氣質內最重者以空氣等體相較若一〇〇與二〇四加熱至六十度再加四倍之空氣壓力凝爲黃色流質以水等體相較若一〇〇與一三三此流質雖冷至下二百二十度亦不結冰

冷水一立方寸能容綠氣二立方寸但此氣與水自不能融合必同置瓶內搖動多時方合此水之色味性俱同綠氣所以多用綠氣者用此水較便但此水一見日光氣即散出故所盛之瓶宜包裹厚紙藏於黑暗之處若將水冷至將結冰之度而使綠氣與之融合再令至

三十二度即結明黃色之顆粒其內綠氣一分剖肓水十分劑將此盛於玻璃筒內吹火封之如第三十七圖

第三十七

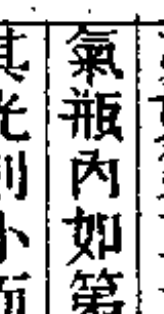
稍加熱則顆粒鎔水而發純綠氣因被筒所固束而自壓成流質浮於筒內之水面故用此法易得綠氣之流質

綠氣內亦燒物

第九十七節　綠氣燒物

綠氣雖能燒物而與養氣大不同其性不能直與養氣及金類則又愛力甚大故凡含養氣與炭質極多之物在綠氣之內概不能燒間或能及炭質化合若與輕氣及金類則又愛力甚大故凡含燒亦屬勉強如木炭是也若多含輕氣之物及數種金類在綠氣之內俱能燒而發光焰欲試其事可將已燃之木炭入綠氣瓶內則頓熄與浸入水內相似蠟與油俱爲炭與輕氣所成若點蠟燭或油燈置綠氣瓶內其火亦熄但已熄之後而所發之煙反能與綠氣化合而燒其煙內之輕氣發出暗紅之光其炭則分離爲濃黑煙松香油內輕氣多而炭少沾於紙而點之隨入綠氣瓶內如第三十九圖火雖不熄其光則小而難見此非二物之無

第三十八



第三十九

愛力因燒時所成者爲氣質雖欲不能成焰也其理詳物燒節若將錄或別種金類研爲細粉置於綠氣之懸於綠氣瓶內則自燒而發熱或將銅箔或用銅絲繫之懸於綠氣內亦燒

第九十八節　綠氣化合之力

綠氣與輕氣有極大極奇之愛力因此有禪於日用其力多賴日光而顯故將綠氣與輕氣同置一器藏於黑暗之處歷久不變移於稍亮之處漸漸化合再移諸日光之下則化合極速而爆裂且作大聲欲試此事將容水一磅之玻璃瓶在取氣盆盛綠氣至半用黑布密裹愼毋透光再添輕氣滿之即在水內緊塞其口置於日光之下人宜遠避用長竿挑開其布日光一射大聲旬而瓶裂矣若綠氣或綠氣水遇輕氣之雜質其愛力必顯因綠氣欲引出質內之輕氣也試用綠氣融合於水內置於黑暗之處其水不能化分曬之以日即易化分蒸綠氣與水內之輕氣化合而成輕綠其養氣即離之而去云

第九十九節　綠氣漂白之理

綠氣因與輕氣有大愛力故漂白之功滅臭之性以綠

氣爲尤勝蓋動物植物所出之顏料輕氣與綠氣化合而色頓滅此染成之色一遇綠氣則輕氣與綠氣化合而色頓滅此因色依質點之排列輕氣已去質點之排列變改也臭養氣亦能漂白者因養氣收去物內之輕氣而與化合故質點排列亦改變而色亦滅也故綠氣與臭養氣所滅之色不能還原必須重染

試驗綠氣漂白之功有數法用西國紅色酒或紅色水或青靛水或黑墨水將綠氣水傾入其色立滅各色紙布浸入綠氣水內立變爲白然浸綠氣則能漂白乾綾氣則否羊毛與絲綠氣亦難漂白若綠氣水傾入中國墨水其黑不滅因以煙炭所作而煙炭爲炭質與綠氣無愛力也凡動植物不可常遇綠氣如將棉花或麻布沾綠氣水而不洗淨必致漸壞

第一百節　綠氣滅臭之性

綠氣能化分各種惡氣而滅之如滅色同然其功與尋常辟穢之物迥異常法或燃紙或灑醋或燒香其意不過勝其臭氣而臭仍在綠氣則不然竟能消盡其臭而使潔淨也但用之宜愼恐妨別物將鈣養綠（俗名漂白粉）盛於淺盆置室內之高處空中之炭氣漸漸與鈣養化合用燈心以二端跨連二器則強水綠附而過鈣養綠水懸於室中若無鈣養綠依前法稍以綠氣散出亦可

第一百一節　綠氣化合之性

綠氣與非金類原質大約俱能化合但有數種不能直合而須繞合一切金類原質綠氣盡能與之化合且有大半直合者化合之時發光與熱除銀綠鉛綠汞綠銅綠外並能消化於水嘗其味視其狀皆與食鹽相同別有數種金類綠氣與之化合而分劑不同如有鐵綠又有鉑綠總之金類能與養氣化合之分劑不爲各本者綠氣亦皆能之金類與養氣化合之分劑不一者與綠氣亦然

綠氣與金類化合之質定質爲多亦有數種不冷不熱爲流質者尙有錳綠爲氣質者定質之內大半稍熱則鎔鎔則化氣而散如金綠銅綠鋁綠鎂綠是也所以考地產者視此景像意以爲地殼所有筋脈係如此而造金類本與綠氣化合於地中因地中之熱而化散自各層累之石鑛透上至冷處綠氣漸漸化分即成純金類

第一百二節　輕綠氣根源

此物乃綠氣與輕氣化合者綠氣與非金類合成之雜質此爲最要前九十八年布里司德里考得其初成之時爲氣質使之融化於水內則爲最猛之酸水

第一百三節　取法

綠氣與輕氣等積相和而使化合即成輕綠氣其體積不減小化合之法如第九十八節用燧照日光射之或

第四十

點火於內或通電氣於內任用何法常有爆裂欲小試之可如第四十圖用玻璃瓶盛鹽强水口加軟木塞塞內有玻璃管加熱於瓶底所出之氣即輕綠氣若欲多取可將食鹽三分濃硫强水五分水五分共置大瓶內仍如前圖加熱蒸之蓋食鹽爲綠氣與鈉所成加以硫强水與水則水內之輕氣與鹽內之綠氣化合而成輕綠氣其養氣與鈉化合而成鈉養再與硫養化合而成鈉養硫養（即元明粉）

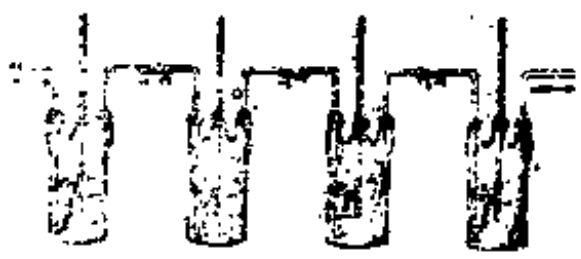
第一百四節　形性

輕綠爲無色之氣質味甚辣臭甚惡若稍放出即與空氣內之溼氣化合而成白霧若偶吸之其傷人少遜於綠氣然空氣內雖有此氣極微吸之亦能大咳以空氣等體較重若一·〇〇與一·二四熱至五十度加以四十倍空氣壓力則成無色流質從未能使結爲定質者火之不燃即以燃著之物置其中亦熄採以乾藍試紙亦變紅色

輕綠氣與水愛力甚大水熱在四十度能容等體之氣四百八十倍容氣若此之多而水體止大三分之一以水等體較重若一·〇〇與一·二一水熱過於四十度則容此氣較少若將此氣盛以罩而覆於水銀之上氣內置冰一塊其冰立溶爲水氣爲水收罩內必空水銀上升可見本性喜收此氣也故欲取用必於水銀內收之裝入瓶內或用小管通至瓶底自能推出空氣

第一百五節　輕綠水（即鹽强水）

取法用硫强水與食鹽發出輕綠氣使過純水之內常以數瓶用管通氣至第一瓶中水收飽足餘氣又至第二瓶之水內但此法宜愼若透進之氣速而過多水不及收瓶必磔裂太遲而少水又收盡其氣瓶內成空必吸水入發氣之甑而食鹽與硫强水無用矣欲免此病宜用胡夫之法如


第四十一

第四十一圖數瓶相接每瓶有三口每口塞輭木以玻璃管插於塞中通連各瓶其氣進出各瓶之式視圖即知瓶之中口插一直玻璃管恰入水面之下是其妙處蓋發氣甚多而漲力大則水自中管上升而瓶不裂氣少內空則空氣透進中管而水不入發氣之器完此氣收於水中水亦漸熱熱則不能多收故瓶必浸於冷水或四圍用冰更妙其各管之相連用輭象皮管

用食鹽作鈉養炭養時所發之輕綠氣極多前人以爲惡物作最高之煙通引出之然雖高至四百九十五尺而基之外徑大至三十尺頂之外徑十一尺共用大磚百餘萬尚不足用因所出之氣過濃氣而變白霧即成輕綠水風吹至禾田果園之處大受其害後以其氣經過水中而成輕綠水甚多價乃甚廉今又使成別種價昂之物矣

最純之輕綠水無色過空氣即成白霧尋常所買者微黃因含鐵與別物也此水化學中爲大有用之物治病亦爲有功力之藥鹽之爲物食品內或自有或外加入於胃中化成輕綠水故胃汁之內常有此水也凡綠氣與別物化合之質消化於水內若將銀養淡養水即各息的水傾入即成燕數曰點加豆腐屑少頃沈下名爲銀綠在淡輕水內能消化在硝强水內不能消化可以別之

第一百六節　淡養輕綠水

此水名爲合强水金與鉑雖爲金類之最固者而此水猶能消之若但浸於淡養水或輕綠水皆不消化惟二水相合則二水彼此化分而發出綠氣與淡養綠氣其綠氣初發之時即與金或鉑化合矣配合此水用淡養一體積輕綠水二體積

第二百七節　綠氣與養氣化合

綠氣不能與養氣直合而爲繞合合成之質有五　綠養輕綠氣　綠養綠氣　綠養綠氣　綠養綠氣

第一百八節　綠養氣

取法用乾綠氣過乾汞養（即三仙丹）即成綠養氣若使入管內而外用發凍藥則凝深紅色之流質熱至十九度即沸所化之氣黃包重於空氣三倍臭甚奇極易爆裂遇人手之熱即爆與養氣或綠氣有愛力之物入此氣內大約皆能化合或爆裂甚猛此氣大有漂白之功因綠氣與養氣俱易與輕氣化合也水喜收此氣試將汞養加水傾入綠氣內搖之多時則所成綠養氣水即收之其滅色之功亦甚大若中國墨與西國墨水共書一紙而遇此水西國墨水之字盡滅

第一百九節　漂白各料

綠氣透過淡鹼類水或熱石灰內（即風化者則爲所收而成漂白之料名爲鈣養綠鈉養綠鉀養綠一切滅臭之水亦用此法製造惟鈣養綠又名漂白粉英國製之甚多以石或鉛作一大房房內周圍有樓板數層板上鋪滿熟石灰四面密而不洩放綠氣入內石灰漸漸收之待其飽足取出密封於桶內即爲漂白粉色甚白質甚滑嫩水內稍能消化其臭一如綠氣若遇空氣極易化分發出綠氣而收空氣內之炭氣常用之漂白粉一百分內三十分爲綠氣綠氣愈多愈佳試其多寡以靑靛水內有靑靛若干須添若干漂粉能滅其色可爲準則矣所有滅臭之物即鈉養綠或鋅養綠消化於水即是

第二百十節　綠養

此物無獨成者常與水化合爲輕養綠養取法將鉀養綠養以輕弗矽弗相和停多時而交互化合鉀則與弗矽弗合成鉀弗矽弗不能消化於水輕則與養綠養合成輕養綠養爲流質每輕弗矽弗四百五十體積鉀養綠養一百體積相和適能全化合輕養綠養加熱不出一百度使稍化散仍爲流質色黃臭味皆甚辣以一滴沾於紙上即自燒遇燐則爆裂甚猛

第二百十一節　鉀養綠養

取法以綠氣過極濃鉀養水至飽足則鉀養收綠氣而成鉀養綠即爲漂白水此水或久存或加熱則失漂白之力變成鉀綠與鉀養綠養煮稍乾待冷則鉀養綠養結成片粒其理乃鉀養內之養氣與綠氣化合成綠養再與未化分之鉀養化合成鉀養綠養其分出之鉀即與綠氣化合而成鉀綠若用別質爲本亦同此理

六綠上六鉀養＝鉀養綠養上五鉀綠

又法用鉀養炭養三百釐水二兩共攪小玻璃杯消化次用食鹽六百釐錳養四百五十釐乳鉢內研和置長頸燒瓶內如第三十六圖另用濃硫強水一兩半以水四兩相和待冷傾入前瓶口用輭水塞緊中插曲玻璃管管之次端入鉀養炭養水中瓶底用酒燈火加熱則綠氣發出透入水中少頃鉀養炭養之炭氣散出見小泡上浮如沸至發泡已停而水不再收綠氣則爲已成其水或現玫瑰色者因有鉀養錳養氣也即將此水置磁鍋加熱沸二三分時濾出異質如矽養等待冷而鉀養綠養結成斜方片粒蓋此水內惟含鉀綠與鉀養綠養二物其鉀綠祇三倍重之冷水已能消化而鉀養綠養必十六倍重之冷水方能消化故先結甚速濾出之

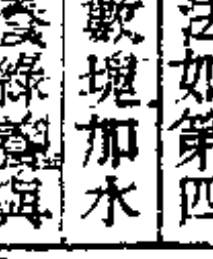
後再用生紙收乾所粘之鉀綠水若粒內不雜鉀綠則將少許消化於水試加銀養淡養水不變色否則變色如乳可將結成者加沸水至適能盡消待再結成而純矣多取之法用鈣養輕養與鉀養炭養可贊料少而得質多熟石灰六分劑溼鹼一分劑以水掉和成漿使綠氣過之至飽足則成鉀養綠養與鈣綠俱消化於水內濾出待冷以沸水則鉀養綠養結成片粒沈下而鈣綠尚是未結將所結成鉀養綠養與鈣綠與鈣養炭養加者另用沸水消化再待結成則更純或用鉀綠代鉀養炭養價更廉鉀綠水加鈣養和勻盛於鉛箱封密以綠氣通進至飽足濾取其水煮至將乾再加以水待冷則鉀養綠養亦結片粒

又法用鈣養綠（即漂白粉）消化於水加熱久煮使乾而變爲鈣綠與鈣養綠養則失漂白之力乾後加水並加鉀養硫養或加鉀綠自化合爲鉀養綠養與鈣養硫養或鈣綠其鈣養硫養不能消化於水濾去之而水內盡爲鉀養綠養若加鉀綠者自化合爲鈣綠將水煮令稍乾則鉀養綠養先能結成而鈣綠留於水內

常用爲取養氣之料投於火炭之內則生火焰燐及硫與養氣有大愛力故以此物相和而加熱則爆裂甚猛磨擦亦然如將硫半釐鉀養綠養二三釐共置乳鉢研之小有爆裂可見初作銅帽爆藥用此二物和以木炭然不合用因鎗之火門及機頭沾之易鏽今祗用作大磯之拉藥昔人又欲以鉀養綠養爲火藥者但著手即燒亦不可用今西國爆竹及一切焰火俱用此物若將含綠養質之水以紙浸溼待乾燒之與沾鉀養淡養者同

第一百十三節　綠養氣

取此甚屬危險將鉀養綠養置於甑內加以濃硫强水蒸之發出黃色之氣即綠養也曬以日光漸漸化分加以不及水沸界之熱即發爆裂之聲若遇別類易燒之物爆裂更甚但雖危險之至亦有數法可試其性將水糖與鉀養綠養等分各置乳鉢研細輕輕調勻以小玻璃棹少沾硫强水滴入立發火焰甚大其理乃鉀養綠養爲硫强水所化分而放出綠養氣其氣遇糖又化分而發大熱使各物皆燒又法如第四十二圖以深玻璃筒盛燐數塊加水於筒至三分之二後用鉀養綠養與


第四十二

第一百十二節　含綠養質之雜質加熱則化分而發養氣所以綠養與別質合成之形性

燐體積相等證於燐上次以滴管吸取硫强水用指按定上口取出插入前筒之內對準燐與鉀養綠養之處則硫强水遇之而發艷綠色之光且有小爆裂之聲

綠養無獨成者必與水一分劑化合爲重流質少頃變爲黃色加熱卽爆裂著紙炭之類卽燒著入肌膚燒甚酷加水卽發大熱與綠養皆無甚大用故不詳論

第一百十四節　綠淡

綠氣與淡氣化合止此一物化學內最危險之品此其一也性甚奇異取法將鉛盆盛淡輕綠一分水十二分消化再將綠氣一瓶倒置瓶口浸入鉛盆水內少頃見瓶內水面滴滴似油卽綠淡也凝成之後漸沈水下然初成之時卽宜遠離切不可快走亂動收取之時宜用鐵絲網遮護面目再用極厚羊毛布套手緩緩取出綠氣之瓶輕輕移開愼勿搖動及觸瓶口爲要

綠淡爲流質極易化散視之如油其臭甚奇加熱至二百度或稍有油遇之或遇燃或遇鱗類之物或稍搖動卽大爆而發火焰猛烈之性出人意表相近之器雖生鐵所鑄者且能擊至粉碎無論別物嘗有人以少許試滴於極厚之木板卽被奮擊穿通鉛錫之厚板亦成凹形而讓之猛烈若此化學家尙未深悉其奧

第一百十五節　漂白各法

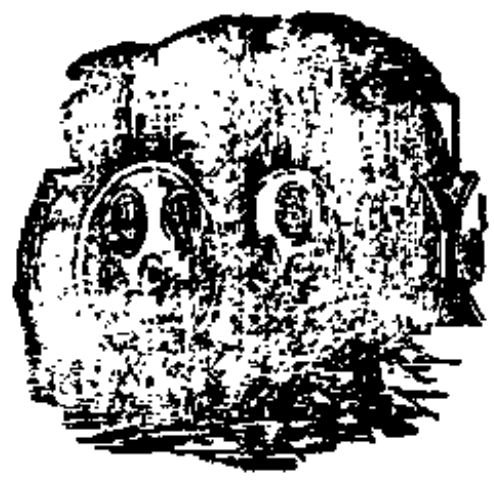
漂白爲日用之事而全藉綠氣故附論之未得綠氣之前漂白者止用肥皂及鹼類之物與布同置鍋內煮之多時取出鋪於青草之上使受日光與空氣再煮再曬至二百餘日之久而成前二三百年荷蘭人業此最精而歐羅巴各處所織之麻布欲漂白者幾盡運至荷蘭焉但此法費工費時甚多占地甚大致千萬畝不耕牧且必鋪於曠野難免偷竊稽英國古律有竊此者罪甚重概可見矣凡漂白之受日光及空氣溼氣理與用綠氣同卽空氣內之養氣或溼氣內之養氣與色之輕氣化合成水而物卽變白所以露水漂多漂白更速也空氣內之臭養氣亦有漂白之力至日光變白其理更顯明物在黑暗之處歷久不變置諸明處而漸白紅黃之色不耐日曬可見日光亦有漂白之力荷蘭人舊法將布浸於發酸之牛乳前一百年又用極淡硫强水代之能省工三月而省費亦多前八十五年法國人試驗綠氣之性審知能滅生物之色思用以漂白後遇英國朋造汽機之瓦特談論此事瓦特回國深究其理遂得新法後其法徧傳各國焉

初用綠氣漂白之法將冷水收綠氣以棉麻等布浸此

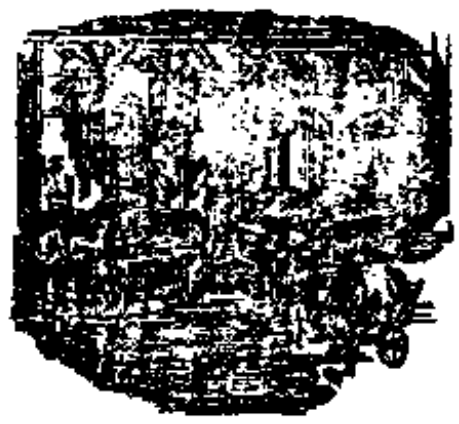
水內加熱則綠氣散出而污色盡滅但此法有二病一所發之綠氣甚多工人不能當受二布亦稍毀而不固且漂時雖白不久變黃故又思一法試以所漂之布用鹹水煮之而知鹹水與綠氣之愛力較大於水與綠氣之愛力故能攝綠氣不散前七十二年有人由此以掷漂粉但彼時尚未知綠氣為原質故於此理不能得其肯綮也漂布之人用漂粉之多少即以準變白之遲速欲其漸漸白可欲其立時白亦可又有將漂粉用多水和之甚淡至無漂白之力再添一物又能漂白如染一種花布之法可證此理先將布通體染紅再將樹膠與淡酸水調和而以印板刷印於布上曬乾之時不見有花後將此布浸於漂粉水內則所印之處變白無印之處仍紅得此綠氣漂白之法益處甚大一百年前需四月至八月之久今則數小時而成英國與美國漂白作坊每日漂布自六萬至十五萬尺若用舊法恐一年之功尚不及今之一日也

近時漂白棉花及各質之法再詳述之蓋棉花與絲皆有類乎松香之物包護所以水難漬入又有黃色者另有紫色者如紫花是也白花本質本是淺白然紡織之時必沾污垢故亦須漂而去之第一事謂之熨法用銅桶坑之極熱以布過之不可遲遲則焦此乃燎去其毛而使光光則漂染皆宜熨後置於大空輪內每輪分隔數箱如第四十三圖有銅管通水入輪內輪轉甚速布在箱內翻動為水噴激頃刻洗淨第二事謂之煮法用鹼類水煮之去其油與松香之質如第四十四圖桶下有房房內有鍋煮沸鹼水以蒸之壓力遍水冲圖置布於大桶桶底作多孔中有一管管之上口有鐵帽桶下有房房內有鍋煮沸鹼水以蒸之壓力遍水冲出管口之帽而噴灑如雨層層透漏自桶底之孔流下自是陸續噴灑七小時而止煮過之布色較初時反黑再置於空輪內洗之然後浸以淡漂粉水待六小時取出尚為灰色再浸以極淡硫強水則灰色立散於是再洗再煮再漂再酸反覆數次每次工費遞少而布乃純白矣一切之工可以一二日而成工作之時各事一事循環交替不息所有轉動之器俱用汽機出力統計工料每方

第四十三



第四十四



尺大約中國錢一文但棉花布漂白之後減輕十分之
一若漂羊毛絨則不用綠氣而用燒硫黃化出之氣說
見硫養形性下

上海曹鍾秀繪圖
新陽趙元益校字

英國韋而司撰　英國　傅蘭雅　口譯
　　無錫　徐壽　筆述

第一百十六節　碘之根源　舊譯埃阿顧

前五十九年法國京都人名古爾朵燒一種海草名開勒布將其灰作鈉養之時見賸下黑色流質粘著鍋體使鍋生鏽甚多以硫強水入此流質則有黝色之物分出加以熱則化爲淡紫色之霧用各法細試之而知此物爲新原質

碘之爲物徧藏萬物之中而不多海水內有之泉水內間有之數種不常見之金類亦有之海中所生之草皆有之海絨及蛤蚌與海中所生之介屬另有鱗屬數種亦皆有之惟多少不等耳常化合於物類之中而與鈉化合者爲尤多

第一百十七節　取法

各處所需之碘約皆爲英國北鄙格賴司格所造其法收聚開勒布草而燒之爲灰浸於水中煮稍乾待冷其別質如食鹽如鎂綠如鈉養炭養在水內結成顆粒澄而去之餘下黑色之流質有碘在內以此流質置甑內再加硫強水與錳養而加熱即有淡紫色之氣透出其氣以別器收之待其自冷結爲定質即常用之碘也開勒布草灰一噸得碘九磅或作藥材或照像或染色用處最廣

第一百十八節　形性

不冷不熱不加壓力本是定質取得時爲黝色之物如魚鱗狀而有光亮加熱至二百二十五度鎔爲流質再熱至三百五十度化爲紫色之氣質試將數片盛於小玻璃筒如第四十五圖下用酒燈炎之則見紫色之氣充滿筒內或將少許

第四十五

若去燈火仍凝結於筒內或投於極熱之銅板則又自成小球形人若多食則甚毒少食則爲妙藥未知此物之前醫者常以海絨灰治病今而知功力在碘也又能染人之皮爲紫黃色而漸漸侵之凡生物之質遇之大半如是若將此消化於水內能使水變黃色每水七千分祗能消化此物一分惟醋與以脫消化此物較多亦能漂白他物而力甚小

第一百十九節　碘與別質化合之雜質

碘與各金類化合甚速鐵或鋅置於水內再加以碘則成鐵碘或鋅碘最奇異者又能變幻美觀之色試將玻璃筒三箇各盛鉀碘水後將汞綠水滴入第一筒則成

火黃色之粒少頃又變大紅色將鉛養酢酸(即鉛糖)水滴入第二節則成明黃色之粒將未養淡養水兩入第三節則成明綠色之粒若滴碘水於小粉水之內則成深藍色但水宜冷且不可有些微鹽類在內設用小粉水繪圖於白紙次將銅板炕熱置碘於上待其化氣覆以圖紙筆畫俟變爲深藍色碘在醋內消化滴於麵粉或山芋粉亦變藍色緣其內皆含小粉也碘與輕氣化合有數種而分劑不一最僅有一物即輕碘與養氣化合有數種而分劑不一最要者爲碘養與鉀化合爲鉀碘照相及藥材用之

第一百二十節　鉀碘

取法用鐵碘與鉀養炭養兩物交互化合而成取鐵碘法將碘二分鐵屑一分水十分相和碘即與鐵化合發大熱而成鐵碘消化於水內澄去未化合之鐵再加碘如前數三分之二入此水內則鐵碘三分之二成鐵碘而水內得鐵碘與鐵碘各一分劑傾入鍋內煮之漸加鉀養炭養則沸而炭氣散出加至不結深藍色之質濾取其水煮乾結成方形顆粒色白如乳水與醋皆能消化若淨者加純鹽强水亦不變色

鐵碘上鐵碘上四鉀養炭養

上四炭養

第一百二十一節　溴之根源

前四十四年法國人拉得煮海水成鹽之後以賸下之水考得此物因知海水之內無不有之每七千分中二有一分又考數處泉水亦有之數種金類亦有之與遂化合者尤多

第一百二十二節　取法

海水煮鹽賸下之水以綠氣過之而隨傾於以脫之內則以脫浮上搖動多時綠氣乃與溴所含之物化合而溴放出消化於以脫之內少停片時以脫與溴共浮於上其色艷紅取出置於瓶內先將若干加於鉀養水而搖之多時其色即滅溴乃與鉀養化合而水面取出可以再用屢加前取之質而屢搖之至鉀養不能再與溴化合加熱化散其水所得者爲鉀溴養加大熱而全變鉀溴將此質置於餾內再加錳養與硫强水而加熱則鉀收錳養之養氣而溴氣引入別器外用發凍鹽則凝爲流質

第一百二十三節　形性

不冷不熱不加壓力爲深紅色之流質其色極深幾不透光最易化散若欲存之必封塞極密瓶內稍加以熱瓶內煎溴血色之務其於瓶

而更猛烈人若食之爲極烈之毒藥以一滴沾於小鳥之嘴外鳥即立死凡動物質易被毀傷人皮沾之變爲黃色而不能洗去熱至一百四十度而沸冷至下十度而冰漂白之性亦同綠氣稍能融化於水醞及以脫融化極易能與多種金類化合化合之時輒發火焰與熱若欲試之可將堅厚玻璃杯盛溴數滴漸漸添入錫粉或銻粉其性自見照相之事用之甚多亦有用爲治病之藥者與養氣化合止有二質一爲溴養一爲溴養與輕氣化合爲輕溴溴養與醋酸化合爲溴養醋酸

第一百二十四節　弗氣根源

此氣常藏於鈣內即地產之鈣弗礦也色各不同俱極美觀古時鍊取金類用此爲配合之料而不知其性前一百年有人將此礦與硫強水置玻璃甑內同蒸見玻璃有侵傷之痕而亦不知其故後此一年西里言此礦是鈣養與弗酸化合而成又後三十九年兌飛言此酸爲含輕氣之質與輕綠相類即輕弗也由此而知爲原

質

第一百二十五節　形性

弗氣與別種原質之愛力甚大故獨成一質者世所希有惟與別質化合之雜質常有之其氣感受雖微爲害不淺故前人以爲不能分取今則用法取出爲無色氣質其性與綠氣與溴與碘大致相同地產各質惟鈣弗礦多含此氣出於英國特皮西爾之地極有美觀琢爲玩器同於中國之玉另有金類礦數種亦稍含此氣凡含弗氣之礦其弗氣皆易化分而速與他質化合如遇金類及玻璃之矽愛力尤大設以金類或玻璃作器盛之必欲分出而化合於器之質內

第一百二十六節　輕弗氣

弗氣不能與養氣化合而能與輕氣化合成輕弗將鈣弗礦搗粉與濃硫強水同盛於鉛甑（鉑者更佳）如第四十六圖收氣之器亦須用鉛或鉑爲之外用發凍藥水圍之

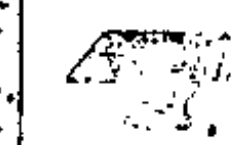
第四十六

鈣弗＋硫養輕養＝鈣養硫養＋輕弗

輕弗不冷不熱爲氣質冷則凝成無色之流質極易化散遇空氣則發白霧人偶吸之必大咳與水之愛力甚大傾入水內有潑刺之聲與熱鐵淬水相同無論流質或氣質若遇玻璃及一切含矽之物必與化合而消其質有數種金類他物所不能侵者一遇輕弗水即能消化最濃者爲極險之物較他物尤能毀傷動物之質若

以一滴沾於皮膚爛而深陷痛楚異常變爲大瘡氣質亦同此性可用玻璃試之將小鉛盆或磁盆如第四十七圖內面抹油一層盛鈣弗粉少許益於盆上一時之後用松香油洗淨其蠟花紋宛如刀刻加熱於盆底更能速成

第四十七



七圖 以濃硫強水掉和如糊顏以玻璃片敷蠟極薄針鋒畫去其蠟成花紋卽

第一百二十七節　硫黃根源

萬物皆含硫黃而地質爲最多動植物中亦不少凡有火山之處則更多太古之人已知此物以大利之南須里海島及南亞美里加數處開礦掘取與掘煤同與金類化合之礦如鐵硫銅硫鉛硫鋅硫地產極多鍊取金類之時其硫化散可收而取之又與養氣合成硫養而再與各本化合如鈣養硫養鎂養硫養鋇養硫養之類鈣養硫養卽石膏之質硫黃約居其半

第一百二十八節　取法

西國所用之硫俱須里海島所出掘取於地內鎔而淨之結爲定質又法燒鐵硫與銅硫所發之氣收之於模內凝結成條卽名硫黃條若將硫黃升煉收其霧而凝之則成細粉又名硫黃花再升一次則更淨

第一百二十九節　形性

硫爲淡黃色之脆定質或微熱或磨擦則生臭氣不能消化於水所以無味凡嘗之無味者皆不能消化於水醋與以脫稍能消化松香油與類乎松香油之油消化較多若用炭硫乃能盡消不易傳熱手握一硫黃條則手熱但傳於外層故必自裂而斷亦不能傳電氣若磨擦之則自發陰電氣最易燒燃其焰爲淡藍色燒時散出之氣卽硫養也與金類之愛力極大化合之時發熱發焰試將玻璃瓶盛硫少許再置銅屑以酒燈炙之則硫化氣遇銅而發極光之焰

第一百三十節　硫黃異形

硫黃結成之顆粒厥有二形其一方橄欖形此爲地內產出者或消化於流質內而後結成者如入沸松香油內消化離火微冷結成長方顆粒取出再冷則在油內又結成顆粒卽此形也如第四十八圖其二長立方形如鎔硫於磁碗待其外皮凝結將熱鐵條烙成一孔傾出內面之流質待冷剖視歷歷可辨如第四十九圖此二形大不相類非如平常同例而變也

第四十八

第四十九

硫之異形更有一徵將玻璃瓶盛硫少許用酒燈加熱

自二百五十度至二百八十度鎔成透明黃流質若投少許於冷水立復原形再熱至五百度流質反漸稠膩而變墨棱色雖倒其瓶亦不流再熱則又漸鎔傾入冷水結爲棱色之輭定質柔韌而能伸縮同於象皮可捏爲範模以印他物之形少待漸漸發熱而變黃色仍復原形

第一百三十一節　硫白

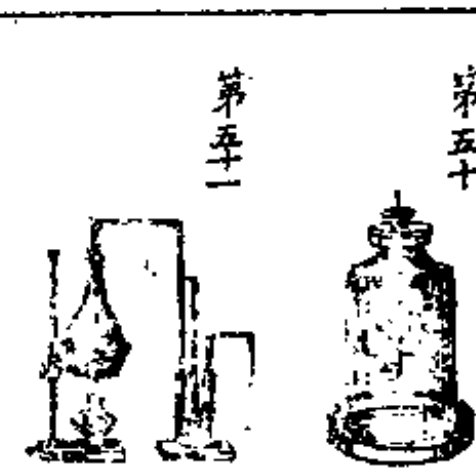
鈉養或鉀養消化於水甚濃煮至沸時添入硫黃花少許則硫黃幾分自能消化於水而變黃棱色然後將面上之清者傾入另器淡酸水內則鉀養與酸化合而硫結成細粒沈於水底色白如乳俗名硫黃乳

硫之寄於庶類植物內大半有之動物內幾盡有之試以銀勺入雞蛋黃中則勺變黑色乃蛋黃內之硫與銀化合而成銀硫爲黑色之質也法蘭絨亦然若將鉛養或鉀養消化於水以甚薄法蘭絨浸入而加熱則法蘭絨變爲黑色因硫與鉛或鉀化合之質亦黑色也

第一百三十二節　硫黃與養氣化合

硫黃與養氣所成之雜質固屬不少今但以常用之二養其二爲硫養

硫養



硫與養氣或空氣同燒如第五十一圖則成硫養火山相近之處常有此氣因火山內噴出甚多也欲取此氣之純者常以硫强水去其養氣一分劑將最濃硫强水二三兩盛於玻璃甑如第五十一圖再添銅屑半兩而加以熱其發出之氣即硫養也用炭屑代銅屑亦可但純少遜耳其理爲硫强水之半讓出養氣一分劑與銅化合而成銅養少一分劑之硫養則化爲氣而散出所成銅養與未化分之硫强水化合而成銅養硫

第一百三十三節　硫養形性

硫養係無色氣質其臭與燒硫黃相同冷之壓之俱可凝爲流質若以水熱至六十度能融合此氣準等體之四十倍至五十倍而成極酸之流質故取氣之器內不可用水須以汞代之或直引至瓶底自能推出空氣與綠氣同其性最愛水試投冰塊於氣中倏忽而鎔蓋欲

收其水也自不能燒亦不能燒物置燭火於氣瓶其火立熄因此氣內之養氣二分劑化合甚緊而燭火無養氣可資也所以竄突之炎延燒可置火盆於突下而投以硫黃則化氣而與養氣合成硫養突內無養氣可燒而火自熄矣

硫養能薰白物質故常以薰羊毛及粱稻等物將物浸溼挂於密室下燒硫黃則受薰之溼物收硫養爲化學最要即大白蓋此氣與物內之色質化合而成白質也但此氣不能加綠氣之化分色質而滅之若欲驗之可將紅色花如玫瑰之類燒硫黃薰之花即變白再以淡硫强水洗之仍復紅花因知非若綠氣之滅色也故硫養薰白之法闌羧用最猛之肥皂洗之亦稍復黃色惟滅臭之性不亞於綠氣又能與本化合成雜質將金類與養氣所成之本或本與炭氣化合之質消化於水而使硫養過之即成雜質若有炭氣則發小泡散出所成之雜質有鈉養硫養者能消化於水凡漂白之後自有綠氣賸於物內必致毀爛用此水洗之能滅綠氣之性而無害

第一百三十五節　硫養鄙硫强水

此物自古知之近火山處之泉水有含之者四百年前日耳曼國奴陀僧地有人名法倫點用鐵養硫養蒸而得之後因甑易磔裂思得新法在罩內水面上燒硫黃而成又用硫黃銻硝三物同燒如前皆法倫點法也前一百五十年英國人羅拜客用鉛箱代玻璃器此後三十年法國人止用硫黃與硝在水面同燒至今造者愈多而法愈精價亦愈廉昔時每一兩價約銀五錢今則銀五錢可得三百五十餘兩矣蓋硫養爲化學最要之品有此品則各强水及配質大半藉此而造工作之事用處亦廣如作鈉養炭養綠氣白礬膽礬燐以及染色與鍊取貴金非此不成英國每年需用十萬噸運往別國尚多於此數

第一百三十六節　取法

前言硫黃燒於養氣或空氣內即成硫養氣但不能使養氣直與化合稍遲若與養氣添入養氣一分劑則成硫養但必另有一物爲之糾合也若用水則化合甚速但此法祗堪小試若欲多造宜將硫養氣與養氣同遇淡養氣或淡養氣相遇之時立見化合而成硫養矣淡養少許能使硫養與養氣化合極多但必用水試將玻璃瓶盛水少許燒以硫黃使硫養氣充滿瓶內以木柿一片浸溼硝强水

而置諸瓶內則四周紅霧瀰漫如第五十二圖此紅霧即淡養氣乃硫養化分淡養而自收養氣一分劑合成硫養也

第五十二

二硫養上淡養＝二硫養上淡養

瓶內之水即收硫養之氣再將木柿如前投入數次之後即成淡硫强水更欲多造理法盡同用極大房屋內襯鉛板長三百尺闊二十尺高十五尺如第五十三圖內蓄清水數寸又在一隅作三管第一管乙下有燒硫黃之爐內燒硫黃之爐通進硫養氣與空氣第二管甲下有燄通進淡養氣各物同時相遇分養而硫養則變爲硫養再與水氣融合沈於水中其淡養遇所入之空氣收其養氣二分劑變爲淡養而成紅霧此紅霧遇硫養即讓二分劑養氣與之使成硫養讓去之後仍然淡養如此循環不已往來不息止須少許淡養在內周旋接引以藏其事然空氣中臘下之淡氣久積必多須自鉛房之彼隅放出而放出之時又不能獨出此無用之淡氣故當盡去舊者再進一切如前其水氣似無大用然竟無之亦難成事常法造硫强水之房隔爲數間令氣屢次漸漸化合遞傳至次間末間而放出其硫養氣沈下融合於水中開出水之門受之再入清水再進新氣但放出之水尚淡以水等體較重若一〇與一五須用鉛鍋煎之至能消鉛則傾入玻璃鍋內再煎至較水得一八四可爲常用之品此有淨硫養與水各一分劑每一磅內水居三兩任再加熱水不得去○舊法煎熬濃者常用玻璃器最易破壞故欲多造必以鉑爲鍋雖極濃極熱亦不能消之也法國京都煎熬之鍋鉑爲薄片作渾橢圓形接縫以金作銲外護鐵皮用能經久此鍋可容五百磅至二千磅價值自八千至一萬三千圓雖僅用二三年然較玻璃則廉矣、

第一百三十七節　奴陀僧硫强水

日耳曼國奴陀僧地仍用舊法燒造將鐵養硫養（即青礬）烘乾置磁器內加大熱升取其色深褐質厚如油乃極濃之狀雖亦含水比常用者甚少若遇空氣則發霧滴入水中則有聲

硫强水與水化合有四種

一　奴陀僧極濃者　一九　二硫養輕養

二　濃者　一八四　硫養輕養

三 次濾者 一七八 硫養輕養上輕養

四 淡者 一六三 硫養輕淡上二輕養

第一百三十八節 無水硫養

將奴陀僧硫強水蒸之即有硫養一分劑散出爲白霧收受之器圍以發凍藥水結成白色定質紋理如絲將手拈取亦無所害投入水中即消化有聲如熱鐵淬水過空氣亦漸漸消鎔因收空氣內之溼氣也

第一百三十九節 形性

硫強水爲稠流質色微黃無臭各種強水此力最大冷至下二十九度而冰熱至六百二十度而沸與水之愛力極大故過溼物立收其水試以極濃者滴於鉛盆少頃而收空氣內之溼氣其重能加一倍溼氣即水也所以氣質內有容水氣者遇此亦被收而乾若沒木質於其中則變黑似炭與火燒相似其毀壞之理因木是炭與養氣輕氣所成硫強水收其輕養兩氣成水所餘者止有炭也濃者與水相和倏發大熱其體縮小故將濃者四分水一分和於一器如第五十四圖另將試筒盛清水浸入其中水即自沸不冷不熱之時不自化散故雖以淡者滴於布布破烟矣是以極淡者亦能毀物也尋常者必稍雜鉛質因用鉛鍋煎煮也試加多水鉛即沈下而變白如乳凡金類之內惟金鉑鋅鉄硫強水不能消毀

第一百四十節 硫養

硫養不能獨成而可化合於鈉養之內取法用硫粉入鈉養硫養濃水消化則硫自有一分劑與之化合結成長方顆粒即鈉養硫養也粒內含水七分劑爲照像必用之藥性能消化銀碘銀綠等質故照後浚於此水中洗之見光不再變矣欲試之可用食鹽十釐留淺盆內以清水一兩消化以前紙浚入則鈉綠與銀養淡養交互化合變成銀綠而留於紙上置於黑暗處待乾次將玻璃像或薄紙圖平蓋紙上置日光下曬之光到之處綠氣一半散去而變銀綠其色黑光未到處色仍白浸於鈉養硫養水內又交互化合而成銀養硫養與鈉綠俱能消化於水而銀綠則變爲銀綠與銀此銀綠亦同時交互化合而後消化於水獨留黑色之銀點矣再浸於清水內一二時則銀養硫養與鈉綠皆盡去矣然色尚灰須再上金綠水色乃清鹽且有金箔護其面可以歷久不壞消化玻璃像之銀硫

亦同此理多造之法用作鈉養炭養所棄之鈣硫置於露天數日使多收空氣內之養氣而成鈣養硫養與鈣養浸入水中則鈣養硫養消化濾取其水再加鈉養炭養則成鈣養炭養不能消化於水而鈉養硫養仍消化於水中濾取其水煎稍乾使結成顆粒

第一百四十一節　輕硫

生物朽腐即發此氣又數處泉水亦有之取法如第五十五圖先將鐵硫置於瓶內加水以浸之或用布沾醋罩在口鼻則不受害○壓之可成無色流質冷至下一百二十二度結爲半明定質冷水能融或先使過少水中然後再入此水則更淨此水能顯輕硫之性比氣質者更便取此氣之處宜開敞窗戶以出臭惡其理爲鐵與水內之養氣化合而成鐵養硫養其輕氣即與鐵硫內之硫化合而散出於外

第五十五

第五十六

鐵硫上硫養輕養＝鐵養硫養上輕硫

作鐵硫法用鐵屑四分硫黃三分相和將瓦罐加熱至紅漸漸投入每投一次以蓋速蓋之盡紅即成

第一百四十二節　形性

輕硫爲透明無色之氣質其臭極惡相類於腐雞卵以輕氣等體較重若一與五燒之發藍色光焰及硫黃之臭人若多吸此濃氣則死小牲雖吸淡者亦死此氣一立方尺與空氣一千二百立方尺相和置一小鳥於其內尙漸死若空氣一百立方尺有此氣一立方尺能死一犬吸之血立變稠且爲黑色污穢溝渠人受其臭而病即此氣也室內有此氣祇須放入些微綠氣即能滅之或用布沾醋罩在口鼻則不受害○壓之可成無色流質冷至下一百二十二度結爲半明定質冷水能融合此氣大於等體二三倍即有配性臭味與性俱與氣同其水若遇空氣即漸漸變白因輕氣與空氣內之養氣化合成水而硫分出也所以收藏輕硫水宜滿盛宜密封輕硫水常有白成者因每輕硫百分祇有輕氣六分故有硫最易成此氣輕氣少許能與硫黃多許化合以成輕硫氣甚多也火山左近常有此氣自石隙中散出陰溝及穢積之處亦發此氣有數處之泉水每體積百分容此氣一分至一分半可以治病○其性易與本化合而成各種雜質如將輕硫水滴於光面之銀或銅或鉛立見一黑點因金質與硫黃化合也其與鉛合成之鉛硫色黑試將紙浸入鉛養醋酸水內取出而遇空

氣內之輕硫氣紙即變黑雖空氣萬分之內有輕硫氣一分亦有微驗所以鉛所爲之顏料近臭處而色變黑是故也與鋅化合理與鉛同但鋅硫白而鉛硫黑有臭之處以鋅硫爲白顏料其色不變若將此氣或此水和入金銀銅錫銻鉛鉀消化之水則金類與硫化合結成而沈下可以濾出所以化分金類俱用此法辨驗然鐵鋅錳鎳鈷消化之水雖和此水不能結成必再添配性更烈之水也

第一百四十三節　硒

前五十三年八西里烏司考得此質萬物中不常有且無自然獨成者常化合於鐵銅銀內產此物之處有三奴會國瑞顛國日耳曼國之哈得司山其質黑樓色而脆稍透明外面之光如新割之鉛熱至二百十二度即鎔水與醋皆不能消化惟炭硫稍能消化性與硫黃無大異若加多熱則發臭如朽腐之馬羅蔔用吹火筒考金類時覺得此臭知含此物與養氣化合所成之配即硒養與硒養亦似乎硫養與硫養與輕氣化合成輕硒氣最臭最惡害人害物亦同輕硫氣室內有一點輕硒氣與空氣融和則室內之人盡皆嘔逆噁心鼻官失職一若傷風極重數日始愈

第一百四十四節　碲

碲不常見惟與地里國有二處產之內如金銀銅鉍等其略不雜他質常見者合在金類之內但其性質色白如銀而脆面極光亮有人列於金類內但其喜與別質化合與硫黃及硒無大異似不可爲金類○碲與別質所成之質人食少許尚不受害但呼出之氣及發出之汗極臭不堪須至數十日方退

第一百四十五節　燐之根源

前二百一年安北格邑有煉丹術士名步蘭德考驗人尿欲使變金銀而偶得此物其法久秘不傳無自然獨成者惟多種土石含之火所成之石內大半有之灰石之內爲最多石煸變爲土燐存於土中土上之植物食之而麥及大麥御米等物含之最多禽獸食植物之實故其肉內有之人食動植兩物而身內亦有之所以燐常寄於動物體內可於動物取之也各種骨皆爲燐與養氣及鈣化合所成中人之全骨重約九磅至十二磅內有鈣養燐養五磅至七磅若計純燐則有一磅至二磅動物之腦髓與腦筋多有此物故爲人身最要之原質獸畜恒食不含鈣養燐養之物必輭弱而死小童恒食不含鈣養燐養之物骨有輭弱

之病農家欲稻禾肥美必須壅糞有用獸骨者實皆用
其鈣養燐養也

第一百四十六節　取法

舊法自人尿內取出今則皆自骨中取出取之甚多以
爲自來火之用將獸骨煅至粉白色磨爲細粉卽三鈣
養燐養不能消化於水和以硫養水則鈣養以三分之
二與硫養化合而成鈣養硫養卽石膏此物在水亦不消
化所餘三分之一仍與燐養化合爲二輕養鈣養燐養
自能消化於水近時農夫用培瘠薄之地使成沃壤因
植物藉燐以生長也

三鈣養燐養上二硫養輕養二輕養鈣養燐養上二
鈣養硫養
所得鈣養硫養與二輕養鈣養燐養倘須分之用紙濾
過漏下之水惟有三輕養鈣養燐養養使水化散而稠再
用木炭屑調和置於鐵鈑或磁甑內加大熱蒸之木炭
卽與此物內之別質化合而燐散出爲霧入冰水結爲
定質尙屬粗燐再於水內鎔之卽純

第一百四十七節　形性

燐有二形一尋常所見者爲半明襲質面光如蠟能消
化於醋與以脫及數種油類之內灌水不能消化三十

二度以上卽欲與空氣中之養氣化合而發小焰暗處
可見至六十度而自燒故必收藏於水中迸取用以尖
刀挑出欲作細塊亦在水中分之燒時必鎔偶滴於肌
膚撲之難熄而燒入甚深若經磨擦最易自燒故以爲
自來火之料在空氣內焚燒焰甚明在純養氣內焚燒
焰極猛在眞空內熱至一百十一度則鎔在熱水內鎔
之可任作何式封密而煸之熱至五百五十度則化爲
無色氣質若消化於淨煤油而冷之使自化散則成顆
粒盛以玻璃管而取出空氣或放入無養氣之氣使日
光曬之亦可得最細之粒若將玻璃瓶盛以脫四分兩
之一取燐如豆粒大加入密封其口常常搖動數日之
後燐卽消化以少許塗在手掌至暗處則見發光此因
以脫自散燐質留鋪甚薄與空氣內之養氣化合而發
出白霧雖有淡綠之光不足成焰而燒合掌揉之發光
更大若傾於冰糖而投入沸水則兩物因熱而同時化
散所成之氣質升至水面遇空氣內之養氣卽能自燒
若滴於細密生紙待以脫散去之後紙亦自燒或以成
塊者置於生紙之上再摻細炭屑蓋之少頃卽鎔而燒
因空氣於炭屑之罅隙傳入燐得與養氣化合而生熱
炭質既不傳熱其熱愈積愈大與炭同燒也人若食之

爲極毒之藥或有用以毒鼠者麪粉八兩沸水八兩燐八分兩之一即是毒餌

第一百四十八節 變形燐

燐質久受陰光或在眞空中煸之外面自生紅色之粉昔人以爲所生紅粉係燐與養氣所成之燐養今則攷知此粉亦爲原質但變形耳試將燐煸之久久不使與養氣相接則通體變爲紅色所有消化原燐之流質此物不能消化若微摩之亦不能燒不大熱亦不發光食之亦不毒性幾與原燐相反或疑爲質點排列不同之故原燐必常存於水中此雖常遇空氣不自燒且藏於襟帶亦無害熱至四百八十度鎔而變爲原燐至五百度乃焚而爛即此可驗同爲一物彼此互變也與養氣化合而成雜質亦不少異

第一百四十九節 自來火

自來火以燐爲要品故附論之前此取火之法因見硫黃易燒故用布炭盛於匣內將刀石對匣打之火星散落燃炭而以木片粘硫引之至取燐之法出乃用以取火將小塊藏於小瓶用熱鐵絲入內攪之不使外氣竄入則瓶內之養氣與燐化合結於瓶之內面急出鐵絲用塞塞緊欲取火時將粘硫黃之木片於瓶內挑取少許拔出兩即自焚然價甚昂不能常用故作空筒內有鞭筒底盛布炭急推其柄則生火而布炭自焚又有用電火燒布炭者有用輕氣射鉑絨者後有用鉀養綠養之法用鉀養綠養與燐掉和粘於木片待乾另用小瓶盛不灰木漬以硫强水將木片插入取出而自焚此雖傳用數十年而價亦昂乃作磨擦生火之法舊製用鉀養綠養與銻硫和以小粉粘以木條用沙皮兩片夾而磨之至三十六年之前易銻以燐任在何等粗面上擦之皆能生火後又以鉀養淡養（即硝代鉀養綠養則燃時無聲）以木條鎔硫漬之再將燐與硝消化於熱膠水內粘於木條之端且加色以美觀不必大熱而燒矣論其自燒之理乃磨擦生熱其熱燃燐燐燃硝硝發養氣養氣再助初成之火而增其熱至能焚硫而硫即燒木但硫有臭不便於用故將司替阿尼代之（凡牛羊油內有此定質二分與哇里以尼定質一分相合）其磨擦之熱不過一百五十度至一百六十度如此易燒總屬危險近時有分用其材料半粘於木條半鋪於紙片木條之端雖在粗處任磨不能生火惟在半料之紙片輕擦即燒木條所粘者係三物銻硫與鉀養綠養並最細玻璃粉紙上所鋪者係二物變形燐與最細玻璃粉○製造自來火爲極險之事不

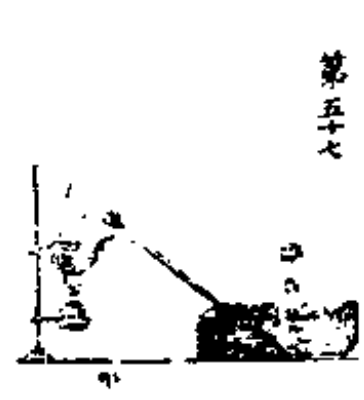
但藥料之易燒且多嗅燐氣必受其毒數生惡病醫藥難治常有牙牀骨漸爛吕痛一日而死此病初生牙肉先腐漸大漸深而腐骨之惡

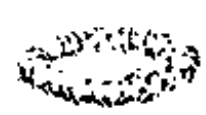
第一百五十節　燐與養氣化合

燐與養氣化合之雜質有四　燐養　燐養　燐養　燐養

第一百五十一節　燐養

此爲燐與養氣化合最要之質乃燐同養氣或空氣速燒所成初成時爲混白霧後則凝結成白粉取法將大栖子大一粒下加以熱不宜直燄其底須隔水燉之所隔之水當用鹽水飽口有長彎管浸入水盆之內緩緩化氣透至管口由水底浮出一遇空氣則自焚焚時成旋紋環形而上升如第五十八圖天晴無風開放大磁其煙冲出亦有此形人之吸煙亦能噴出煙環其理因冲出之力激動空氣之點四面奔散而成又簡法將鈣燐二三塊投入水杯之內則鈣燐遇水化分與水內之輕氣化合而散出如第五十九圖若將散出之燐輕氣透入管中而管外圍以發凍藥水即能凝成流質是爲燐輕一遇空氣即自燒管口所出之氣不能自燒蓋燐輕之能自燒因含燐


第五十七


第五十八

第五十九

不許言

第一百五十三節　燐與輕氣化合

燐與輕氣化合之雜質有三其一爲氣質係燐輕其燐輕遇空氣或爲流質係燐輕其三爲定質係燐輕其燐數小塊置於小養氣即自焚取法如第五十七圖將燐數小塊加以濃鉀養水或新作之鈣養水飽內須滿欲其無空氣也約每水一兩用燐如

輕也將此流質見陽光少頃即化分而成燐輕散去留下黃色定質是爲燐輕此定質不能自燒其理爲五分劑燐輕成一分劑燐輕三分劑燐輕

第一百五十四節　形性

燐輕爲無色透明氣質其臭極猛吸之有毒若單此氣於水面多時或添入易燒之質之氣如以脫氣或松油氣則能滅其自焚之性凡人屍朽腐日久及一切動植腐爛在溼處則發此氣一遇空氣即能自焚俗名鬼火是也西國亦名迷火因人於黑夜行路前既有火自必隨之彼爲人氣所冲而更前人更隨之或至崎嶇之路而遇水即熄人則迷其返路矣　俗名西布倫

第一百五十五節　砷之根源

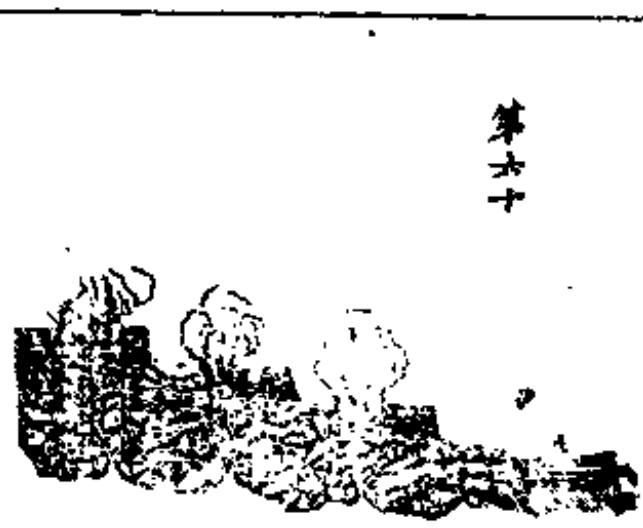
砷無自然獨成者必與養氣三分劑化合地球上所產砷養之處甚少常與鈉養化合成一質俗名礪砂古人已知之但不知其所含之質前一百六十八年有杭拔克者考知內含砷養以爲治病之藥此後一百有六年該路撒考得其原質爲樓綠色之粉乃其變形者十餘年內化學家方詳知其形性

第一百五十六節　形性

砷與炭最相類其形有三一爲樓綠色暗定質二爲半明定質色似筆鉛常爲薄片三爲晶粒形其光色與堅及光差之力與金剛石無異今化學家所有者顆粒甚小若能造大者當與金剛石並珍取法用鋁與砷養相和加大熱鎔之後用綠輕取去其鋁養即成又用砷養與鉀亦可

第一百五十七節　砷養

此物產於西藏及南亞墨里加但二處所產不多最多在以大利國北鄙多加納數處有水氣與沸水常從地孔噴出其內即有砷養取法如第六十圖覓地面有極熱之處鑿池如甲四圍築砌堅實池底留孔使地中之氣上升池周一百尺深七尺極大者五百尺或一千尺深則十五尺或二十尺舍砷養之水入池中則水收噴出引別處泉水入池中則水收砷養而漸熱至沸界歷二十四小時導至第二池如乙又收砷養如前至不能再收則放入鐵箱戊而澄之後以大鉛鍋盛此水即用地中發出之氣衝鍋底使水化散砷養結成魚鱗形之顆粒白色晶瑩每乍所出約得三百萬磅光若珍珠滑如



油蠟性不甚烈冷水稍能消化沸水三倍重盡能消化若消化於醋而焚之則發綠色之光此光爲試硇之據故將硼砂消化於醋置淺盆焚之用玻璃條攪之即得其據

第一百五十八節　硼砂

硼砂之製法用硇養水加鈉養炭養即結顆粒粒內爲硇養二分劑鈉養一分劑水十分劑不淨者出於西藏取湖中之水煎之所結成者即是爲銲藥所必需又爲製煉金類之用其功一能使金類速鎔一能去外面之養氣也初加熱時即發白泡乃散出所含之水後則鎔爲透明稠質如玻璃之形此玻璃能化分金類所合之養氣所以製煉金類之人幸有此品也如欲鍛粘熟鐵粘處必極淨無鏽然鐵至極熱生鏽更速用硼砂末撒於欲粘之處不但化分其所有之鏽且能保護其面不令養氣來侵也又有用之化分數種金類與養氣化合之質將鉑線端作小圈粘取硼砂吹火鎔珠乘鎔粘取欲試之質再以吹火鎔之硼砂珠變何色即知爲何金若爲鉻養則見青綠色若爲鈷養則見藍色若爲錳養則見茄花色若爲鐵養則見黃色

第一百五十九節　矽之根源

遍地球最多而甚繁者矽與養氣化合之質凡石類非鈣養爲其要質即矽養爲其要質水晶之質幾全爲矽養白砂與火石之質大半爲矽養昔人誤以矽養爲原質至六十七年前兌飛始考知其原質爲矽用矽養與鉀相和加太熱鎔之而得然尙不純後有人用鈣弗矽弗與鉀取之得棲色粉今知爲變形之矽也十餘年內化學家方詳知其形性

第一百六十節　形性

矽如炭與硇相若其形亦有三一爲淡棲色粉二似筆鉛形三爲晶粒形與金類相同所以化學家有以列於金類者用法鎔之成塊即可與銅或鐵和鎔法國京都有二小礮於十三年前用矽與銅相和鑄成

第一百六十一節　矽養

第六十一

矽養爲矽最要之雜質蓋矽無自然獨成者且與養氣化合必爲三分劑也矽養再與含養氣之質少許化合即爲各種石英常爲六面楹欞形之晶粒如第六十一圖有時成六面錐形之晶粒愈明則愈純最明者可爲佩與玩器凡寶石及玉皆以此爲要質其不透明者因多含金類養氣質也如石英之紫者含錳養也平常之

砂或黃或棧者含鐵養也石之可以爲礪者亦含砂養也植物吸土中之砂養甚多凝結於根枝如籐之皮竹之筠堅而且光故植物產於無砂養之地雖能長大而根不勝枝必致輭弱自倒人之毛髮指甲禽獸之毛羽角爪以及血肉無不有此

第一百六十二節　形性

砂養雖如土質而配性甚烈因最難消化於水而配性不常現也若爲淨者壽常吹火不能鎔必用養輕吹燈之法始能鎔爲明玻璃清水及各強水皆不能消化惟輕弗方能消化堅硬如寶石可割玻璃浸在輕類水中則成鉀養砂養或鈉養砂養此二物可以消化於水中試將火石塊或石英浸入濃鈉養水或濃鉀養水加以大熱至三四百度則能消化若多用輕類而少用砂養所成之物狀如小粉漿西名鎔玻璃再浸於沸水中則消化甚速可傅於木器之面以代漆而更勝於漆因蒸之不燃也又可代漿糊膠水以漿布帛或塗房屋石料之不堅固者雖受熱凍燥溼而不壞又法用鈉養炭養八分若鉀養炭養須用十分加淨砂十五分木炭一分其鎔之所成者更淨視之與常用玻璃同浸於沸水則消化無滓將此水加輕綠水則砂養化分爲輭明質其狀如膠既變爲膠又不能消化於水矣此膠不使溼氣一散仍變爲細白沙矣凡水大半散去可以常存溼氣一散仍變爲細白沙矣凡水大半微含砂養化散其水細察餘賸之渣滓可見水含蘚類炭養質則能消化砂養更多若熱者消化尤多故冰洲之噴熱水泉其水多含砂養水漸冷而凝結若過他物遂附其而如瑪瑙等石即在水中漸漸凝結也砂養之配性加以大熱而再遇別種鹽類則現設有雜質爲甚猛之配所成投以砂養則能擠去其配而自與其本化合如鉀養炭養鈉養炭養鈣養炭或鉀養硫養硫養鈉養硫養鈣養硫養等質若與砂養相遇則原有之炭養硫養化分而砂養與各質之本化合變爲鉀養砂養等也凡各種泥與雲母石吸地產金類礦含砂養者過半

第一百六十三節　玻璃

玻璃爲繁質乃砂養雜質二者以上合成其一質必用鉀養砂養或鈉養砂養其餘或鋇養砂養或鈣養砂養或鐵養砂養或鎂養砂養或鋁養砂養或鉛養砂養或鋅養砂養等蓋獨用鉀養砂養或鈉養砂養則所成之質極易鎔但不甚固酸與水皆能消化如鉀養或鈉養三分砂養一分是也多用砂養較難消化於水然終不能竟不消化若砂養與鈣養或鎂養或鋇養或鉛養合

成之質皆多似磁器而少似玻璃水雖不能消化然必至大之熱始能鎔所以諸質之中獨用一質與砂養合成者不適於用必以數質配合纔能透明而無色鎔亦不必甚大之熱水亦不能消化其鎔界之熱度依所用砂養之多少愈多則熱度愈大其料用各質中之二質或兼數質其配合之數以各用所宜將各質同盛火泥礶內置於倒焰爐以煤或煤氣之火加大熱至鎔久久而成可以傾鑄或吹成各種器具其最適用者以定質而能透明也

第一百六十四節　各種玻璃

玻璃有多種尋常透明之質作杯及片與鏡皆用鉀養砂養或鈉養砂養與鈣養砂養化合而成其成後之美惡依用何種鹼類若用鉀養砂養與鈣養砂養者極透明極堅固極耐火製化學之器即此料希米阿郡所造者甲於天下乃鉀養砂養與鈣養砂養微加鋁養砂養也若用鈉養代鉀養造成後易鎔而透明則遜且微有藍色宜作窗片不如用鉀養者之晶瑩無色也所言水能消化無關料之美惡蓋雖美者水亦略能消化如將美料窗片研至極細置於黃色之紙而溼之即能顯鹼類之性所以舊房屋之玻璃窗斜視之光分各色此爲雨水所洗外面漸至不平而光不能直透已成三角體分光之意也癖古玩者覓得久在地中之玻璃面如珍珠攢簇因其鹼類已爲水所消去所存者爲砂養嫩玻璃用砂養一分鉀養炭養或鈉養炭養一分同鎔而成透明之質浸於水中漸漸消化久過風雨則壞不甚合用加以鈣養等始能不多消化

粗玻璃片用砂一百分白石粉三十五分粗燥鹼三十五分另加碎玻璃片若干同置火泥罐內必先加小熱使不足鎔散去石粉及燥鹼內之炭養氣而後再加大熱使鎔否則發漲而溢出礶外矣或用鉀養硫養代燥鹼但須再加炭屑使與硫養合成炭養與硫養方得易散已鎔之後必停多時待其氣泡並渣滓(即鉀養硫與鈉養硫一切浮上而盡去之方可作器成後每百分中鈉養十三分三即一分劑鈣養十二分九即一分劑砂養六十九分一即五分劑

精玻璃厚片爲鈉養砂養鈣養砂養鉀養砂養計其數每百分中砂養七十四分鈉養十三分鉀養五分鈣養五分五所用砂養須極純之白砂鎔時愼勿雜異質

製法如前

透光鏡玻璃必純用鉀養若稍有鈉養其色微綠而不

合用所用之白砂溼鹽白石粉三者核計其數每百分中得鉀養二十二分即一分劑砂養六十二分即四分劑鈣養十二分五即一分劑砂養六十二分即四分劑製法亦如前

酒瓶黑色玻璃及深綠色玻璃俱爲最粗故亦不論其色質內爲鉀養或鈉養與砂養及鈣養及鋁養及鐵養等所用之料皆係極粗極賤之物如木灰及食鹽及尋常之砂與生泥並燒煤氣用過之石灰作肥皂棄置之石灰與鹽類等所以成器之價值亦廉而黑藍色者爲多因含鐵養與錳養也

火石玻璃宜作極精之器昔用火石研碎成砂養今用極純白砂三百分鉛丹二百分提淨溼鹽西國用木灰一百分硝三十分和勻而盛礶內蓋須極密若空氣洩入則鉛養與養氣化合而壞矣用硝之理恐內有異質硝內之養氣可與之化合也否則異質與鉛養內之養氣化合而亦壞矣成後之質爲鉀養砂養鉛養砂養計其數每百分中鉀養十三分七即一分劑鉛養三十三分三即一分劑砂養五十二分即六分劑因含鉛質故鎔界較小極透明而稍嫩易施琢磨光潔晶瑩折光更大故作燈旁之回光鏡及分光之三角玻璃與一切光學之器若以鋇養或鋅養和入皆可代鉛養亦能易鎔且用鋅養更易透光故可作千里鏡又法硾養可代砂養凡含鉛質而不透明者可作僞玉及僞寶石

細料玻璃所用之砂養爲最白之砂絕無鐵養在內此砂地產不多美國有一處運之運至歐羅巴各國應用希米阿羣所作之精料用白礬石研細而雜類亦最純之鉀養炭養或鈉養炭養將此物與熟石灰或鉛養和勻盛大泥罐內其罐須火泥所作置於圓倒焰爐煅之外式爲截圓錐形高六十尺至八十尺底徑四十尺至五十尺其爐熱火之處在中心而罐置於四圍或四箇或十箇不等每罐對通火之孔如第六十二圖爐外即工作之處爐內之火力不可稍弱罐則數月不移動料自外口添入晝夜料即鎔燒二日夜料即成流質鎔後必再停多時待氣泡與渣滓盡皆上浮方可造器造器之法乃工藝之事故不贅焉

第六十二

有數種玻璃熱至將鎔而再漸冷變爲暗質似磁器此因所含之砂養獨自結成顆粒再鎔則復明

玻璃微有綠色者因所用之砂及白石粉之內常含鐵養也欲其無色可加以放養氣之物使鐵養變爲鐵養因鐵養在玻璃內而不過多不見有色迨所用放養氣之物或硝或白砒或鉛丹而鉛丹變爲鉛養有用錳養者亦能放養氣而變爲錳養使之無色但不可多稍多則錳養有紫色

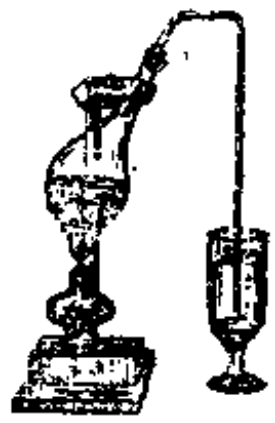
第一百六十五節　顏色玻璃

配合各等顏色待其料鎔爲流質之時添以金類與養氣化合之質則鎔和於內而改色且仍透明用銅養即爲藍色用錳養即爲茄花色合用爲紅色用鈷養即爲艷藍色用錳養即爲茄花色合用鈷養與錳養即爲深黑色用銅養或鉻養即爲綠色用鈾養即爲暗綠色用金養即爲艷紅色或玫瑰色用銻養或銻養即爲黃色用細炭粉即爲樸黃色又有層層相間截然異色者先將白料作器待冷而堅急沈於鎔透有色之料中急取出而外面滿結一層礪磨以成花紋若欲數層法亦同

第一百六十六節　暗白玻璃

鏡表面及花紋透光者皆用此種其料用火石玻璃一百分和以錫養八十分或用骨粉亦可欲作各色亦在鎔透之時添以各種金類與養氣化合之質

第六十三圖



第六十四圖

第一百六十七節　玻璃緩冷能堅固

玻璃鎔後暴冷其質甚脆且欲自碎由冷處移至熱處即碎或微震動亦碎試將玻璃鎔而滴於冷水之中其所成之形如第六十三圖擲之擊之皆不能碎若將尖處折去則發聲如爆竹面全體粉碎其理因成形之時猝遇冷水外皮先結定質內尙爲流質內將爲定質而漲大外皮又固束之質點之鬆緊內外不同所以渾全之時雖經擲擊其動遍傳而不碎折去尖處其動不能傳至於內故漲力驟發而外皮碟裂也玻璃器欲免此弊必使漸冷或數日或數旬則內外鬆緊相等而堅固

第一百六十八節　矽弗氣

取此氣用鈣弗礦研細一分與矽養所成之沙或玻璃粉一分再用濃硫强水六分共置玻璃瓶內如第六十四圖加熱即成輕弗而侵矽養再成矽弗氣無色使之入水則其矽之半又與水內之養氣化合復成矽養沈下如膠而水變爲輕弗矽弗水取此氣爲玩目之事但氣入水時不可即與水遇恐所成之膠封粘管口而氣不得出必沈水銀於水內

而管口爲水銀所含每氣泡出見其外有白皮包之間有透過水銀結成一管其氣自管中出則不得水而不變矣

用小瓶盛水至頸以矽弗氣傾入則水面結矽養如冰瓶雖傾倒水不流出如用水寫字於玻璃面以矽弗氣傾其上則成透明陽文之字

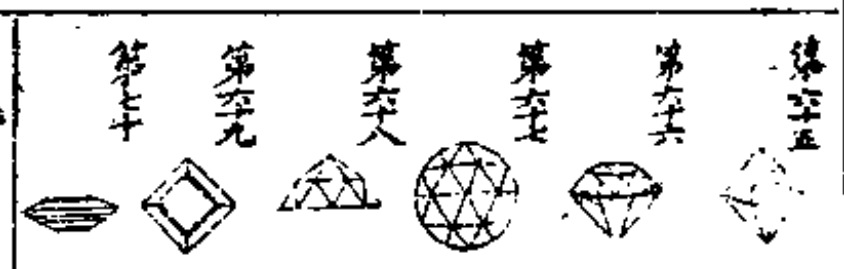
第一百六十九節　炭

最多而最要之原質炭居其一焉地產之物含之最多者爲煤與養氣二分劑化合者爲炭氣空氣內有之炭氣與鈣養等化合爲數種石又動植二物之質並動植物內取出之質含炭者大半其一質有三形形性迥異

一金剛石一筆鉛一煤與木炭煙灰

第一百七十節　金剛石

金剛石爲純炭結成之顆粒地球有數處產之最大者在印度國之哥里千達地及波羅洲南亞墨里加之巴西國亦有產者俄國之烏拉嶺與金鉑同見美國金山亦有見者罕見藏於大石之中惟水自遠處洗來之沙泥內則常見之其外形半明如常石有暗殼包護去其外殼則內質光潔晶瑩以透明而無色者爲貴然有黃有綠有玫瑰紫有藍有黑皆次也其顆粒爲方楹欖形



如第六十五圖常爲凸面角甚鈍而無稜人所佩戴者俱磨治爲平面其形製有三一爲明光形如第六十六圖一爲玫瑰花形如第六十七圖第六十八圖一爲扁形如第六十九圖第七十圖明光形見石質之美光彩之明項作平面玫瑰花形週圍皆爲三等邊形項作稜錐體扁形或爲本形如此或爲大塊所截下者惟明光與玫瑰花二形磨治費去之料幾半所以不計工價而貴一倍矣

金剛石爲萬物之最硬者金剛不壞喻堅也取名以此欲磨之欲剖之必用此石之粉其粉或廢料或賤質研細而成施工磨治尤須順其紋理用平鋼輪加以細粉與油輸之飛轉每分二千至三千將石料鑲於鉛內鉛又作柄柄端有骾定於架而用鍾使切於輪欲視之則停輪而將柄翻上惟輪轉甚速必生大熱而鎔鉛故須時作時止磨其一面自三小時至三十小時不等此法昉於前四百一十四年荷蘭京都業之者眾也此石極難毀壞各強水皆不能侵不過空氣雖熱至白色不燬惟用電火能使變質如枯煤若在空氣內而熱至銀鎔之界已能焚而變爲炭養但賸灰質少許昔人揣思製

造此石至今尚未得法惟法國京都有人以糖炭置於電氣二線之間其炭漸漸化分而成細粒又有用炭硫以燐化分之亦成細粒用顯微鏡窺之亦爲八面橄欖形其堅可以磨治金剛石之用即係金剛石無疑雖經多人攷驗尚無實據也又有人細心察視金剛石之內有似植物之紋即以燒之所賸之灰色黃與植物之灰同故疑爲植物所成或以爲樹膠所變如松脂變爲琥珀同理歷數地球所有最大者在葡萄牙國庫中未曾剖磨其重一千六百八十分西國寶石稱以一百五十分爲一兩計十一兩奇前六十二年在巴西國取出又印度國哥里干達於三百年前取得一枚形如半雞卵重約六兩印度國王藏之多年今不知何往意必剖開而賣去矣或言分爲三塊一在俄羅斯國重一百九十六分一在英國原重一百八十六分製成淨重一百零三分一在波斯國重一百三十分或言俄羅斯國者價值洋錢二千萬英國者一千餘萬又奧地利國有黃色者一枚重一百三十九分其形如第七十一圖大小與

第七十一

石體等得此者不知其何物誤以爲黃玻璃而賣之又法國有一枚如第七十二圖虛線係原形其色淡藍其

第七十二

第七十三

質最精重一百三十一分以洋錢七十萬買自印度國後有販賣寶石之人評價三百萬圓又土耳其國有一枚重四十七分製磨甚佳如第七十三圖價值十二萬圓前因交戰時恐爲敵國所得而先自敲碎矣此石大者極少三十三分以上盡地球已知者止有十九枚

第一百七十一節　筆鉛

筆鉛亦爲炭質西國書記藉此利用有生是斯獨者其色如鉛故以鉛名之實無一點鉛質在內見於最古之石中或層層相間或大塊特生或見六面橄欖形之顆粒或雜鐵質在內雖加極大之熱不能鎔置養氣之中則能焚而變爲炭養此爲地產之物又有廢品常以最惡之筆鉛粉與鉼與硫鎔而和之傾成大塊先鋸爲片再鋸成條若造上品之筆則將眞物研爲細粉提之極淨用大力壓實之同時抽出空氣始成堅塊鋸片鋸條次第爲之雖摸之似嫩而質點甚堅故鋸必以至堅之鋼爲之或用此物爲鎔金之礶雖大熱不燬或糝於機器磨擦之處能滑澤耐磨勝於用油或撒於鐵器之面光亮而不鏽水或醋俱可調傳又有用法造製雖遜於

地産者而已可用亦非廛品可比如少用生鐵多用木炭加大熱鍛鎔之則炭有幾分消鎔於鐵內待鐵漸冷炭自浮出成片形與筆鉛相同燒煤氣之鍋爐其內常有凝結之物西國名爲氣炭光色如金類堅者能裁玻璃亦爲最淨之炭質

第一百七十二節　煤

煤爲荒古時極茂盛之草木所成今掘地所見者層累相間每層之間有灰石或泥或鐵石等攷究此事者常見有草木根本枝葉及果實之類質已變煤而形未少改間有未經歷力及大熱者用顯微鏡窺之其紋理與脈筐歷歷可辨其質乃炭質輕氣養氣稍有淡氣另有鹽類與土質即草木所含之質焚燒之時鹽類與土質賸下爲灰也兩類截然大異一爲硬煤一爲輭煤輭煤即煙煤質與草木相似焚時氣質逃散煙焰甚多若不通空氣而陶之即成枯塊硬煤在地中已受大熱而質內之氣質幾散盡故燃而無焰火而無煙能發大熱

第一百七十三節　木炭

木炭爲植物已加熱而散其氣質者動物亦然加熱之時不使焚燒所賸下者爲炭世常用木故曰木炭如木浸於硫强水中變爲黑色或埋於地中日久亦變陶炭乃成若用骨與象牙及一切動物質爲之亦能成炭但此以十一兩爲率祇有一兩爲炭十兩爲鈣養燐養其滅臭滅色之力大於植物所成者因其質點散佈與別物相遇之面多也

第七十四

第一百七十四節　炭

炭係油類柴類之煙分點極細即舍炭之質化氣其內之炭質未燒盡而結成者如燒柏油與松香結成之色最黑可爲墨與黑油之用

第一百七十五節　炭之形性

常見之炭爲黑色脆定質不能消化於水無臭無味若爲金剛石形不引電氣若爲他形極引電氣研之愈細傳引愈難壓之愈緊傳引愈易不加熱度與別質並無

餘尺煅一月而成時日愈慢所得愈多火候既足上下固閉之不稍洩空氣待冷取出形仍似木但比原形減四分之一重亦如之製造火藥須用最佳者則以鐵箱滿盛柴料而密封之上留小孔出氣外加以熱久久

愛力所以未不改變形質以大利國二千年前有火山噴出極熱之物蓋壓山下一城城內一切皆被燒死近有人在彼掘得麥粒甚多質變爲炭而形無損故米木之外皮煅成炭而針於地永不腐爛盛各流質之木桶煅其內皮成炭亦不損壞也炭加極大之熱不能鎔不受空氣雖加熱不能改形若加大熱則與養氣之愛力大於他物所以能分金礦內之養氣而取金類用炭煅而鎔之炭能收其養氣而成純金新熾之炭能收數種氣質與水氣入其竅內若爲堅木及細木所煅者收食氣質更多加以壓力或大冷最喜能成流質之氣如淡輕氣收容此氣大於已體九十倍若容炭養氣則三十五倍養氣則一倍七五若研爲細粉一切香臭並收亦能收動物植物之色無論何物腐爛極臭用炭粉鋪其上雖仍腐而不臭人因此性製作嘴罩如第七十五圖用鐵絲布二層內夾炭屑罩於口鼻空氣透過屑中所有穢惡之氣皆被收盡而不至肺中矣醫館診視時疫或剖視死人或在船艙及陰溝積污之處用此器可免受病又作濾器水雖污濁淋下自能清潔

第七十五

試將含輕硫之水稍加新炭之粉而搖之其臭立滅提

第七十六

糖使淨將粗黃糖消融於水以動物炭隔濾之再煮乾之而成白糖誤食植物毒藥如鴉片或莫非亞或馬前等用炭粉和水飲之能收其毒而不害人西國墨水或紅酒黑酒以動物炭濾之如第七十六圖則色香與味俱無矣然減臭減色久則無力再須加熱煅之力復如前

第一百七十六節　炭之雜質

炭與養氣輕氣淡氣化合之雜質無數動植物之質大半出於此若詳言之即爲生物化學矣其直與養氣化合者祇有二質即炭養與炭養

第一百七十七節　炭養（又名炭氣）

淨炭在養氣或空氣中焚燒即成此氣凡動物之呼吸動植物之腐爛造釀之發酵各物之焚燒皆生此氣空氣內亦容此氣地殼所容極多大半與鈣養化合如灰石白石粉之類

第一百七十八節　取法

焚燒木炭於養氣之中或燃一燭而悶熄之則空氣燒盡而成此氣但此尚不甚純須將有

第七十七

養氣之雜質如白石粉之類盛於瓶

內如第七十七圖和以淡硫强水或鹽强水則硫養或綠氣與石內之鈣養成化合而炭氣推出即用收氣器收之或使自落於瓶中亦能驅出瓶中之空氣

第一百七十九節　形性

不冷不熱不加壓力爲無色氣質其臭辣其味酸以空氣等體較重若一〇〇與一五二九因其質重於空氣過半故此器之氣可以傾入彼器與水相同此氣不能燒試

第七十八圖

能焚燬燒雖多添以空氣亦不能燒試以一立方尺與空氣四立方尺融合於器中燭火入之不焚如第七十八圖口衙玻璃管吹氣入即熄故設熄火之器用薄鐵皮作箱內盛含炭氣之質與硫鹽水一瓶遇失火之時碎其瓶則發出炭氣而滅火燄矣而此氣人不堪吸若偶吸之則會厥速閉而不使氣入小獸遇之立死若多和空氣入肺尚能吸入然四立方尺空氣而有此氣一立方尺吸之即困倦而死矣雖居空氣十分之一或百分之十二人畜吸之亦漸死若居百分之一二亦能傷人所以多人聚居小室或火爐多而室外之空氣不通即覺困倦而致頭痛即此氣也曾有人燒炭火於牀前而熟睡多吸此氣而不覺竟致長臥又有人入枯井或深礦或大酒桶或陰溝不知預防而死凡入此處以新煅之木炭燼旺或新熟石灰或冷水三者獨用或共用皆能收滅此氣若此氣毒死人而救之急移至空氣通暢之處多用冷水澆其身用力擦其四肢可漸漸而甦也石灰消化之水遇炭氣則收食而發白因成白石粉也此理可以試驗各物炭氣之有無用石灰水使見空氣少頃而水面生白皮即鈣養炭養此可見空氣內之炭氣若將玻璃杯盛石灰水如第七十九圖口銜玻璃管吹氣入水水必漸白如乳可見呼氣內之炭氣更多又能消化多故能消化甚多鈣養所以性澀此水若加熱則有炭氣發出而鈣養沈下結於鍋內成白垢近有時動植物沈溺於水而水內容炭氣與石灰或他質者動植物朽腐質內之點漸漸散出水中之石點進其體內每一質點出易一石點進久久盡爲石並非本質變石也欲試炭氣內有炭質之據將小瓶盛滿炭氣以鉀一小塊焚燒而擲於瓶內則與炭氣內之養氣化合而成鉀養放出炭質瓶內所積之黑點是也地球有數處炭氣自地內噴出最多者爲近火山之處如以大利國維蘇威火山

第七十九圖

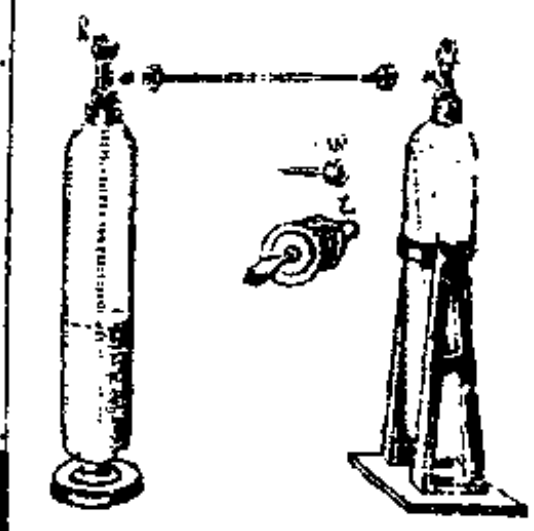
有一處一日噴出炭氣約六百磅

第一百八十節　炭氣能容水中

不熱不冷不加壓力三立方尺水能容二立方尺炭氣若加壓力尤能多容其收容之量與所加之壓力有比例二倍壓力收容亦二倍三倍壓力收容亦三倍去其壓力炭氣大半散出如開湘冰酒與荷蘭水之瓶塞是也有一種荷蘭水不過壓緊炭氣清水於瓶內並無些微他質各種發泡之酒先以封固於瓶內自能發酵而生炭氣所以開塞而驟漲水若多收炭氣其味稍酸以藍試紙驗之微變紅色較常水更能消化他物凡最堅之石及金類之礦漸漸被容炭氣之雨水所消化

第一百八十一節　炭氣冷至三十二度而加以三十六倍或三十八倍空氣壓力凝成透明流質其形似水傾出而遇空氣即化散而發冷結為定質加壓壓法用炭氣自有之漲力使自壓之盛炭氣及發炭氣之料於瓶內而固封之則所發之炭氣自壓本有之炭氣至極緊也瓶常為

第八十



空社形熟鐵所製每方寸可任力四千磅如第八十四一為發氣者一為受氣者兩口皆作塞門而以銅管相通發氣之瓶外有樞可傾倒內安有底玻璃管受氣之瓶內亦有管下口離底少許先以發氣瓶盛鈉養二炭養而盛硫強水於玻璃管塞門宜密閉以有樞可傾倒使管內之硫強水傾出化分鈉養二炭養則二炭養散出次以受氣瓶浸於發凍藥水之內而開二瓶之塞門則發氣瓶內之二炭養氣透入受氣瓶甚速因冷直冲至底而稍凝然後開受氣之瓶將發氣瓶傾出舊料重換新料如此數次至受氣瓶內積多炭養流質即於接管之處換接小孔套管如甲管口再接銅小匣如乙其流質自小孔噴入匣內而成定質如雪此物漸漸自能化散欲作何形可任意為之但著人肌膚有如火炙又如紅熱之烙鐵若以水銀一滴盛於磁杯將此定質蓋於上而添以脫數滴則水銀立結成冰有似金類可打為片可抽為絲與鉛相同十磅水銀可以八分時結冰

第一百八十二節　炭養氣

炭養氣經過燃煤或熟鐵則失去養氣一分劑而變為炭養氣煤爐內常見之蓋煤爐之下層遇空氣而為炭養氣其氣至煤之中層因彼處空氣不足即分出養氣

一分劑而成炭養氣中層煤之炭質與炭養氣分出之養氣相合亦成炭養氣皆升至煤之上層而焚燒見有藍色光焰搖動閃爍者是也焚燒木炭而添入生炭更易見

炭養氣爲無色氣質更毒於炭養氣每空氣二百分有此一分人多吸之即死欲取此氣以草酸顆粒一分與濃硫强水五六分盛於玻璃甑內加熱有氣散出用收氣水盆收之但此法所取微有炭養氣相雜必使經過

玻璃試筒如第八十一圖下用酒燈加熱所發之氣即能焚燒並見藍色光焰

第一百八十三節　炭硫

取此物以硫黃之氣經過極熱之炭即得將木炭盛於瓦甑內加熱至紅上有孔用硫黃撒下則成濃霧與炭質化合而散出經過極冷之器凝成無色明流質即爲炭硫能透光而光差極大最易化散最易焚燒取時用時皆極危險其氣甚臭能消化象皮及油類之物如松香等又能消化硫黃燐礵等質各物消化之時炭硫亦隨之變化騰下者爲美觀之顆粒

第一百八十四節　炭

此物爲淡氣一分劑與炭質二分劑化合性與原質畧同與別種原質化合亦略同於原質之性西名炭安揑眞其意爲藍母因以合藍色顏料名普魯士藍前五十六年該路撒初知此物雖爲雜質而性同原質後又攷得數種別物亦然但炭與淡無法使之徑自化合祇可於雜質內取之試法如第七十七圖用汞炭研爲細粉曬乾盛於玻璃瓶內加熱炭乃離汞而散出透過水銀收之

第一百八十五節　形性

純者爲無色氣質其味極辣其臭如桃仁吸之極毒其重倍於空氣遇火即焚焰色紅藍冷至下四度凝成無色流質再下至三十度結成透明定質性與綠氣略同能與輕氣化合成配質亦能與金類化合

第一百八十六節　鉀炭鐵

取法用鐵鍋盛動物之質如角皮乾血等五分又鉀養炭養與鐵屑各二分加大熱煽之則動物質內之淡氣與炭質散出而化合成炭隨與鉀及鐵化合用水浸之久久則成鉀炭鐵濾取其水而煮乾之賸下者爲黃色片粒

第一百八十七節　洋藍　又名普魯士藍

鉀衰鐵水與鐵養水相合則結深藍色之物沈於水下洋藍名普魯士藍者初爲普魯士國所册製也用染各物青翠可觀白衣微變黃色可先洗淨稍用此物和水漬之曬乾卽蓋其黃色而仍爲白色矣染呢爲藍色先浸於鐵養水再浸於鉀衰鐵水二物在呢內相遇無微不到自成藍色

第一百八十八節　藍墨

洋藍在水不能消化雖淡强水亦不消化惟草酸水可以消化而成藍水添以樹膠則成藍墨可爲書畫之用但此色雖好不久而退若遇鹼類其色立滅洋藍質內之衰本係毒藥然化合在內則不毒中國用染綠茶之色鉀衰鐵加入鐵養硫養水其結成之物爲淺綠色遇空氣而速復藍色

第一百八十九節　鉀衰鐵

取法將鉀衰鐵水使綠氣過之則與鉀化合成鉀綠消化於水另有鉀衰鐵結爲紅色之晶粒比鉀衰鐵所含之衰更多加以鐵養水亦結深藍色之質沈下若加以鐵養水則無所結所以化學家用此辨鐵養與鐵養

第一百九十節　鉀衰

鉀衰鐵八分鉀養炭養三分炭一分同置鐵鍋加熱至紅卽成鉀衰此物純者如白磁易消化於水人食之爲最酷之毒藥製造此物之人手常生大瘡消化所以常用以金類與養氣化合之質浸入大半能消化於水而爲鍍金鍍銀之料洋布上所寫之字任洗不退將此水洗之卽能淨盡因其墨爲銀養遇鉀衰水而消化也

第一百九十一節　輕衰

輕衰爲甚奇之毒藥用鉀衰與淡硫强水同盛甑內蒸之而得其理與取輕綠相同

鉀衰上硫養輕養＝鉀養硫養上輕衰

此物之最純者爲無色明流質稍有配性質輕於水極易化散傾一滴於玻璃片上因化散之甚速能使留下者結冰臭如桃仁又似苦杏仁二物之有此味因舍輕衰也毒性極酷若將純者一滴置於犬狗之舌必立死其化散之氣稍吸之亦令人不安然以一滴用多水和之極淡又可作藥品之用人若誤食濃者急用淡輕水或醋或綠氣水飲之可解雖視之若已死治之合法或得回生醫士尚未知食此甚少而死甚速之理或言亂動其腦筋而死或言毒性頃刻傳之遍身而死凡桃類之樹所結之實用其核和水蒸之卽得美香之流質此

流質內多有輕衰

第一百九十二節　衰與養氣化合之質

衰能與養氣化合成數種配質惟衰養及衰養二者爲要品

第一百九十三節　衰養

衰養爲最易化散之流質化散既易收藏甚難取法將錫養與鉀衰和勻加大熱鎔之則錫分離而得鉀養衰養再將此質與乾草酸研和而加以水即得不能消化之白質將此質蒸之即得衰養尙含多水

第一百九十四節　衰養

衰養常化合於別質之內未有能分出者其與金類養氣質相合即爲爆裂之藥輕打之而爆甚猛將汞一分硝强水十二分醋十二分熔於沸水之內稍加以熱三物立即化分而發白霧所成爆藥分爲白晶粒結於底用紙濾取其水再如前法煮之二三次濾之亦二三次皆尙有晶粒後將此藥加倍重之硝再加水搏成膏即爲銅帽之藥水銀之外又有銀養銅養鋅養等其理並同但皆危險之至用銀製者性更猛幾與綠淡相若在水內熱至二百十二度即能爆裂雖溼者用硬物摩之亦即爆或房內藏盛此物房外馳行馬車即爆裂爆裂之理因炭與養氣化合忽生大熱變成炭養氣與淡氣受熱驟漲也其金類則分離而出

第一百九十五節　炭與輕氣化合

炭與輕氣化合之雜質甚多因動植物腐爛而成也有定質有流質有氣質其質雖多而化成類止言其二餘詳於生物類中一爲炭輕二爲炭輕

第一百九十六節　炭輕

萬物內常有此氣如煤井內煤與土石發出遇空氣而融合最易焚燒取煤工人嘗有被害者焚過之後大半變爲炭氣工人雖不焚死而會厭必閉亦悶絕矣草木及含炭之質在水下朽腐常生此氣池中淤積之水用玻璃瓶口安漏斗倒置水中而掉撥淤泥可收炭輕氣於瓶中如第八十二圖美國加那花有人掘地爲深洞以取鹽水而水自湧出且有多氣隨水而出用銅管通至煮鹽之鍋下藉氣燒鍋又有一小城亦有此氣發出用管通之爲路燈

第八十二

第一百九十七節　形性

炭輕爲無色無臭無味之氣質百分之內炭質居七十

五分輕氣居二十五分稍能融合於水與甚多之空氣融合吸之亦不受害等體較於空氣其重維半自能焚燒而不能助別質焚燒焰爲黃色若與空氣或養氣融合則成爆烈之氣質

第一百九十八節　炭輕

前七十四年荷蘭國人攷知此氣名爲油苷因與綠氣化合而成油質也無自然獨成者取法將油盛鍋中加大熱蒸之使至焚燒即得或煤或松香或柏油以及各類肥油蒸至化氣可爲生光之用者皆含此氣又法取此氣之純者用濃醋一體積濃硫強水二體積共盛於能容四倍體積之玻璃甑或玻璃瓶內如第八十三圖

第八十三

加熱於底初時氣發甚速後則漸漸變黑而發氣泡發氣之時有以脫氣口玻璃瓶盛之

隨之同出再後有硫養氣隨出甚多必提純之宜使先過鉀養水再過硫強水再過清水然後用收氣器收之所過之水俱用三

第一百九十九節　形性

炭輕爲無色之氣質其臭微甜稍能融合於水重略等於空氣加以大冷及大壓力能成流質然冷至下一百六十六度尚不結冰其性不能養生自易焚燒而不能助別質焚燒光焰甚白比炭輕更明若與養氣融合遇火即焚而爆試將此氣和以養氣吹入水中成一泡浮至水面用火燃之其驗自見且甚猛此氣之體積輕氣居二炭霧居二融合而爲一將此氣與等體之綠氣共置收氣盆內則漸漸化合凝成甘香之流質落於水面成滴如油若綠氣二體積此氣一體積共盛深瓶之內瓶口點以火則漸漸焚燒其綠氣與輕氣化合而成輕綠炭則爲極濃之黑煙存於瓶

第二百節　生光各氣

生光之氣常以炭與輕氣多而養氣少之物質置於密器用火煽之即得所得之氣炭輕也炭輕也炭養也輕氣也其融合而成何等氣及氣多少之數則依所用之料與蒸煽時之先後矣氣之最佳者爲炭輕價若稍廉固可獨用此氣而廢別氣無奈純者價昂所以常用雜有別氣者其所用之料如煤與油及松香等物若熬油所出之氣炭輕更多故比最佳之煤氣明二倍比平常之煤氣明三倍熬松油亦發最明之氣然煤價甚廉而松香與油較貴故不能常用也凡各物能發生光之氣煤一磅得三立方尺至四立方尺油一磅得十五立方

尺相油一磅得十二立方尺松香一磅得十立方尺

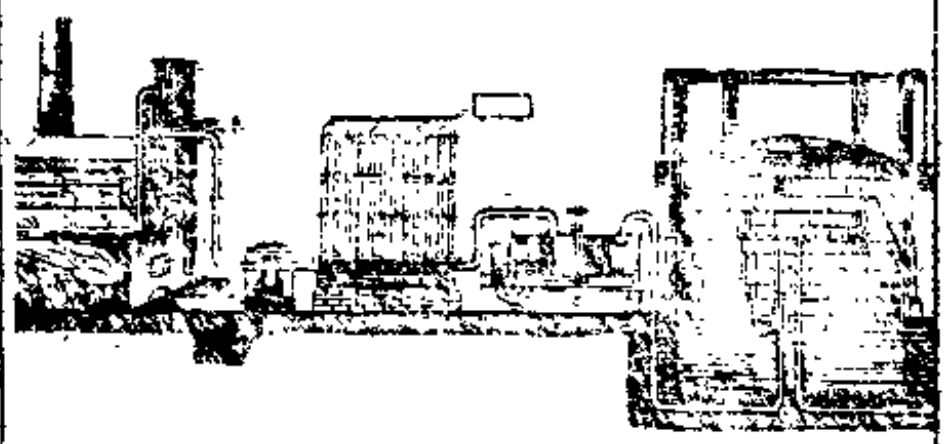
第二百一節　煤氣根源

煤生氣已於二百零六年前知其法然英國用之照道路代燈燭則始於前五十八年也業油業燭之人恨之切齒百計阻撓而得此法之人不顧也又有熬油生氣之法盛油於甑內而使滴滴落下甑底置磚或枯煤收其餘滓待冷卽可用矣

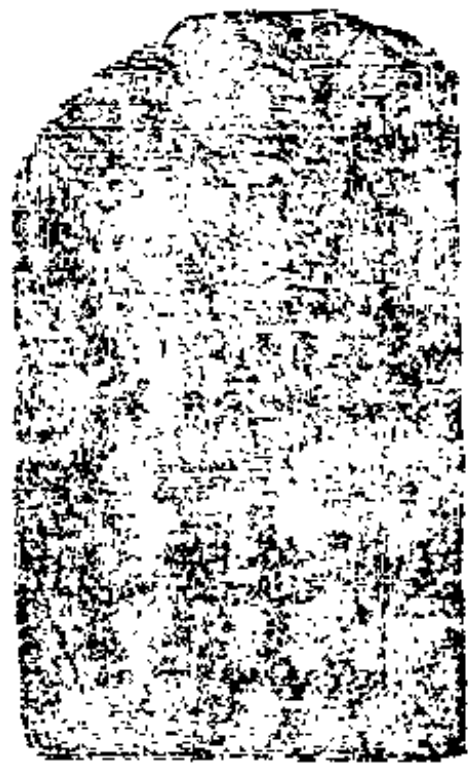
第二百二節　取法

煤氣祇有煙煤可取最佳者名乾泥利煤比別種之氣更多此外尙有數種雖爲有煙之煤不合取氣之用使煤生氣須加大熱初熱至四百度煤內之能化散者僅成流質如柏油必再熱至將燃則生氣多而成油少此法共有三事一煤而化之二洗而淨之三收而分之煤氣之法其鍋以鐵爲半圓筒勻列數箇如第八十四圖下有大火爐架各鍋於其上如未已每

第八十四



第八十五



鍋之兩端一密封一活蓋蓋用螺釘旋緊輥泥實鎚都會之所取此氣之筒鍋有四百至五百之多其二百至三百日夜煤之不息每筒鍋盛煤一百磅至一百二十磅煤至化散之質盡出則成枯煤取出以水澆冷賣之其價反貴以能生大熱也故取氣所用之煤所糜無幾第八十五圖卽煤氣大枯所生者炭輕炭輕氣炭養炭養硫養輕硫淡輕油氣水氣淡氣稍有別物其氣雜糅之甚生光不明故必洗而淨之各氣質自鍋內化出之後由通氣管至曲管水箱如辛管端曲向下而深入水中氣出管口而升水面故雖開鍋蓋氣不能返由是淡輕與油氣凝於水中成黑色之流質名煤柏油其氣初出之時尙熱通至各分管必致漸凝而阻塞故再使迭過豎管管端亦浸於冷水箱中所有凝結之物皆沈箱底如丙氣自此箱出又過一桶桶內盛石灰水水內有轉輪常使石灰水動而不停氣過其中所有之炭養與硫黃及餘賸之淡輕皆爲收盡然後通至

大存氣量而可用矣別有洗法不用石灰水而用乾石灰之塊其理亦同初煙時所生之氣五分之一爲炭輕後則炭輕漸少而輕氣漸多故平常之煤氣多爲炭輕若煙最好之煤初生之氣每百分內炭輕居十三分炭輕居八十二分五炭養居三分二淡氣居一分三燒煙至五小時之後每百分內七分爲炭輕五十六分爲炭輕十一分三爲輕氣四分七爲淡氣煤氣內所有獨成之輕氣與炭養氣自不生明而反減別氣之明故爲無用之料也售賣之例常論體積尋常煤氣燈每小時用氣一立方尺至一立方尺有半

第二百三節　煤氣量法

量煤氣之器爲側立扁圓桶如第八十六圖甲甲甲甲乙氣自輪心入如箭向其漲力將蓋於水而之一翼推上輪轉一象限而此翼滿氣外端丁離水面而內端浸於水面爲一量桶外用管接至燈所圖

第二百三節

入水中則氣自口出即爲一量桶外有記數表記之總計轉數若干即知用氣若干常用者盛水名涇量又有不用水者名乾量此器之精巧以量氣之體積固屬無差然氣之佳者所用積數無多而明焰甚多否則反是或言宜量其光底爲得之○凡生光之氣與空氣融和熱至定限之度則速燒或有誤開通管之塞門而房內煤氣瀰漫偶覺其臭慎毋攜燈入內宜先開窗戶以出之

第二百四節　燒之源

古人以火爲四行之一四行即火氣水土前二百二十年日耳曼人名比綽悟得新理以爲萬類之中有一物爲謂之火精能燒之物皆有火精在內燒時所見之光因火精發出甚速而生也如油燭之能燒因其料內有火精發出而生光其料亦隨之散去硫黃之焚有藍光與臭氣亦是火精散出故餘賸者爲酸水合成因相合甚緊故稍熱而火精外散金類除金銀之外用大熱煅之則燒而成灰此因火精與灰成金質故煅而發出火精所賸爲灰如鐵之變鏽是也又如水與煤炭之類能發大熱其中火精極多故能傳熱於別物鐵質之內火精甚少必用煤炭鍊之傳其火精而成精鐵惟金銀之火精相合極緊雖煅以烈火而火精不出故不致燒而爲灰顧火精之爲物輕虛無跡一出於物質而不見非若所賸之灰如水灰鐵灰鉛灰可收取而存之也地球上空氣之外層周圍皆係火精之火

乃萬物之火散出而上升也繼爲此說者火精出一物必有一物收之其初出時所見者即爲火後雖不見必有收之者也所以物之能燒必有空氣無空氣而不能燒矣步里司德里言養氣自不能燒遇別物始能燒乃養氣自無火精急奪別物之火精耳此火精之理乃前人之舊說似有巧思然揆諸物理尙屬費解所言硫黃與燐並爲二質所成一則爲火精一則爲硫養一則爲火精未明養氣之化合故以鐵燒而爲灰殊不知鉛鐵等金燒後更重火精既爲一質必有本質之重既出當減輕何以反重說者謂火精最輕藏於物質之內卽能浮托其物出則物質加重矣然則既有輕重自必有體何以火精出而鉛灰鐵鏽之體反大既能浮托物質使輕必與鉛灰鐵鏽鬆而輕說者又謂灰鏽之與鐵之質實而重鉛灰鐵鏽鬆而輕說者又謂灰鏽之與火精非每點相間乃融和於中火精能將其質收縮緊密故未出之前質小而實出則鬆而輕也九十年以前各西國皆信火精之理以後法國人拉夫西愛試驗化學用玻璃瓶先盛水銀若干再入養氣緊栓法以證其謬將玻璃瓶先盛水銀若干再入養氣滿之封之緊密權其共重加熱至六百度則水銀與養氣化合而成升丹再權之仍與共重等後將其瓶開一小孔聞有空氣自外入內之聲此乃甑內爲眞空始知水銀並未出何火精而養氣反爲水銀收去矣故升丹之重較重於水銀後將升丹另盛一器加熱至九百度適與丹重等故知丹內亦無火精乃養氣化分而出也又知水銀爲原質並非火精與丹化合之物又將燐質置於罩中亦滿以養氣燐燒而養氣收入燐乃加重而養氣減輕皆有確數可攷又鐵絲燒於養氣之內所成鐵養之重卽鐵與養氣二重之和以此數相證並無所謂火精也後又知物質燒於養氣之內與燒於空氣之內相同且卽攷驗空氣之內有二氣一能使物燒一則不能卽淡氣也因知物質之燒乃收入養氣而非發出火精也此說佈傳各國笑之者多十餘年之內止有一拉不拉司信之再數年後始得遍處皆信而化學之端自此起焉

第二百五節　燒之義

燒有二義一原質與原質化合成新質而生熱生焰此爲化學之事一養氣與能燒之質化合而生熱此乃日用之事凡常言之燒大抵如是問有物質在養氣之內焚燒不覺生熱與焰又有物質不藉養氣亦能燒者如

銻粉或銅箔乃遇綠氣而生熱生焰此外如木類之腐
爛金類之生鏽亦即養氣之化合雖亦生熱而不見生
焰統論萬物可分爲三等其一燒物者此物能使物燒
而不能自燒如養氣綠氣弗氣碘溴之類其二能燒者
此物既熱遇燒物之物而燒如煤炭草木之類其三不
燒者此物自不能燒亦不燒物雖加大熱亦不燒如鐵
鏽泥砂之類第三等皆係燒過之物故不能再燒

第二百六節　燒之別

燒有難易之別難者遲而易者速遲則爲燒速則爲爆
如油燭之類能燒之質與燒物之質漸漸相遇故謂之
燒如火藥之類二物猝然相遇則謂之爆

第二百七節　燒之理

物若改變其形質必改變其熱冷然物燒而能生熱尚
未知其所以然如炭與養氣化合成氣質輕氣與養氣
化合成流質俱生大熱雖極難鎔之物亦爲所鎔但所
生之熱不依所燒之物而依所化合養氣之數故燒時
所生極大之熱即此物能與極多之養氣化合也如輕
氣一磅與養氣八磅化合炭一磅與養氣二磅又三分
磅之二化合所以燒輕氣若干比燒等重之炭生熱三
倍矣能燒之物與養氣化合而物之多少等則無論遲

第二十七

油之塊於其上則鎔而化氣再遇養氣而燒且見淡焰又如第八十七圖將鉑絲繞成螺絲形加熱至紅次將小杯盛以脫數滴（醋酒亦可）置於下其氣上升與空氣融合遇紅熱之鉑絲則與養氣化合而燒鉑絲常紅熱而不冷至以脫既盡而始冷其燒時成一惡氣入之眼鼻皆畏之又將鉑絲如前（鉑絲如前燒同）如第八十八圖置於燈上燈內盛以脫或醋燃其燈至鉑絲紅熱而吹熄其火燄內之氣仍循炷上升鉑絲能紅熱數時

第二百八節　燒後之質加重

物燒之後其質雖毀而不滅且必反重於原體其加重之數即所收養氣之數此可以確據證之將燐二錢納

於瓶入以養氣不拘數燒後則成白粉(養鹼權之得四釐有半其加重倍餘者因收七立方寸有半之養氣也凡能燒之料如草木煤油其體內所含爲炭與輕氣且唯有養氣顧養氣愈多愈不價值因不合於焚燒也

第二百九節　燒後所成之質

焚燒之時空氣足用則養氣與燒料內之炭化合成炭氣與燒料內之輕氣化合成水氣此二氣易散於空中而不見凡物之燒多加以養氣再鼓不能燒之氣則燒甚速而熱甚烈所以大火爐用風箱鼓風或高其煙通吸而空氣之質又甚輕若以二者體積相較其大小更懸絕矣燒純木炭一磅需用空氣十一磅四五而空氣一磅之體積約十三立方尺總計得一百五十立方尺此爲格致家測驗之率若尋常焚燒而用硬煤則一磅祇須空氣一百三十六立方尺至汽機之鍋爐燒煤一磅又需空氣二百七十六立方尺惟純木炭一磅所生之熱足使水十三磅自六十度起盡化爲二百十二度之汽如此再不能使炭之生熱加多亦不能使水之化汽加多其數已爲極限往往不至此限者多故常用之鍋爐止能得此限三分之二其次者止得此限之半然鍋爐雖極精熱亦不能全得其失熱之故有二第一熱自煙通散出第二餘爐不能燒盡能將鍋爐精益求精空氣多而又多則兩病皆免矣設空氣不足止得爐內應需之半餘爐亦可燒盡惟炭皆成炭養而不成炭養則一磅炭之生熱不能化十三磅之水而但有五分之一不過使水二磅半化汽而已(此所生之熱甚少且不但所成炭養之體積甚大於炭養故容熱多而散去也)尋常之鍋爐費熱固不至此然不知此理竟有費熱而不覺者故鍋爐之內果以應需空氣之數而與之則燒料內之炭盡成炭養而得最大之熱

第二百十節　物熱生光

物之燒而有光因燒時之熱而生如定質與流質(指已鎔之)金類加熱至九百七十七度則能生光其光之色依所得之熱度而成七級以三角鏡所分爲準次第相加即正紅金黃正黃正綠正藍深藍淡紫熱至二千一百度則各色相合而成白名爲白熱故焰之生光乃焰內有定質之細點燒白而極熱也焰內設無定質雖熱極而光仍小如養氣與輕氣合燒爲世上最大之熱然日中不見其光若在焰內添一定質如石灰毬之法則明耀如日目不能當燐質燒於養氣之中光亦甚明若燒於綠

氣之中光幾不見因燐於養氣內所成之燐養卽定質也受熱而生光也於綠氣內所成者爲氣質氣質之點雖熱不明

第二百十一節　生光之料

常用之料或定質或流質皆爲炭與輕氣所成煤類與油類是也其質內之炭與輕氣遇熱而化氣氣燒而生光如燭燒之時炭與輕氣雖各與養氣化合而養氣與輕氣愛力甚大故先化合而成水氣卽生極大之熱光則甚淡而不見輕氣既與養氣相合必與炭相分故炭大熱至白而生光再升至焰末又遇養氣而成炭養矣

夫燭之焰與煤氣之焰無別而其生焰之源則有別燭燒時化氣若干卽燒去若干所化此氣之熱還燒所化之氣而煤氣則在別處焙煸而出通至此處燒之惟所用別物置於焰中分傅其熱使定質不能得熱而生光則必散出而爲炭

管插入焰之中心必有氣自管中透出亦可燃而生焰如第八十九圖總之生光之焰必需定質燒至極熱試用物置於焰中分傅其熱使定質不能得熱而生光

第二百十二節　燭燒之理

燭爲生光之物其發焰需氣若干能自添油若干設純蠟一塊而不用炷固亦可燒但其火必照盡縮入蠟而盡燒之如是必有濃煙因炭不能燒盡也所以知用炷之妙可以不費蓋燒時之熱漸鎔其油成一杯形而炷係棉花燈草之類體內之紋湊成小管無數油以緣附之力循之而上至於熱處則化氣

第二百十三節　火焰之形

燈燭之火焰常爲圓尖形因四圍之空氣被火燒熱而上升引其火焰同上也其形分爲三層如第九十圖中

心甲爲氣質乃燒料所化其熱未至焚物之限故不生光內層乙卽生光之處空氣內之養氣與燒料內之輕氣在此化合而炭質在氣內透上燒至白熱而生光外層丙爲養氣與炭質化合之處其光甚淡燈燭旣精所有炭質盡燒而發光若不精則不能燒盡而變爲煙煤氣燈亦可見此三層焰下常有淡藍色之暗光者因此處空氣內之養氣能將內層所散之輕氣與炭質同時化合故無定質之炭生明光也又如燈燭之炷其焰之熱止能使成炭形而不能使燒因四圍有燒質阻之不得遇空氣也所以

各種能生光之氣中心俱不能燒而所燒止在外層欲知其據可將玻璃片蓋於焰上外層之火成一圈中心黑而無火或將鐵絲布蓋於上則火爲所隔而不能過鉻而不能燒自布孔流下始能燒

第二百十五節　防火燈

英國博物家兒飛審知鐵絲布有不遮火之理即揪造

第九十六

一燈如第九十六圖用火燃之將白木條橫架於杯內雖有炭輕等能燒之氣俱可隔絕其火而不致延燒

第二百十六節　生光二要

輕氣炭質之生光一須空氣足用二須燒後所成之質易於散出試用玻璃管套於燭火之外使下端不通則空氣不入而火即熄或下通而上不通則燒後之質不得外散而火亦熄若爲上下皆通如第九十七圖空氣能自下而入燒後所成之質能由上而出燭火不但不熄而較不用管罩者反明此因管內之氣受熱漲大而上浮下端之氣上補其缺陸續添換燭火得飽受之也然受空氣而太多必生淡藍色之光如風吹煤氣燈可見此因氣出管口所有之炭點尚未在火中熱至白色即與養氣化合也若將木條粘以硫黃而燃之以之點

第九十七

第九十三

第九十四

第九十五

絲布傳散而不能燒如第九十三圖若絲布甚密者雖燒熱至紅而蓋之仍引其熱而不燒因火焰必至白熱始燒也其透過布孔火焰之熱則爲鐵布覆於煤氣之管口相去稍遠如第九十

燭燭不能燒蓋硫黃之氣收盡四圖之養氣而燭不得養氣之故此可證燃火總在養氣徒熱不足以爲燒

第二百十七節　空心燈

尋常之燈燭與空氣相遇之處則燒而所遇止在焰之外皮若使入於火焰之內則內外皆熾而發光特甚所以册造空心燈空氣能自管中上升透入火焰之中如

第九十八

添入火焰而能更明焉火中炭點且能燒之極熱故生光之法以此爲最若將片紙封密燈下進氣之孔則焰內立發多煙而不明養氣缺少故也此燈雖用次等之油亦不生煙尋常之燈必用上等之油因上等油輕氣少

第九十九

多而炭少次等油炭多而輕氣少也第九十九圖即空心燈外形空

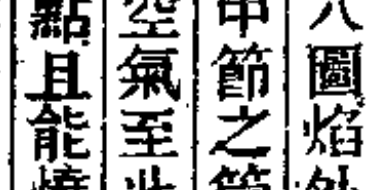
氣所入之狀

第二百十八節　空心酒燈

酒燈比油燈之熱倍大爲化學家常用之器再用空心

第一百

之法其熱更大外罩以銅爲之恐玻璃不能任大熱也如第一百圖



第一百二

空氣未與燈炷所發之氣化合內層火乙色藍外層火丙色黃此二層之火性迥異藍色者所得之養氣不足使燈炷所發之氣盡爲炭養而有爲炭養者故與養氣有甚大之愛力若將金類與養氣化合之質（銅養之類）置於此處則養氣被收速鎔而變爲銅所以西人謂之收養氣之火黃色者與前相反因遇空氣而養氣甚多與別物亦有大愛力故將鉛或錫或銅置於此處立即與養氣化合謂之放養氣之火試此二處之別用火石玻璃一塊此物係鉛養與矽養所成置於內層玻璃變爲暗黑色因其養氣失去也移於外層仍復原形又得養氣

第一百一

氣可凝爲水而留於其氣衝入火焰之中此火焰頓失光明且杪身成尖針形亦有三層如第一百二圖中心之黑處甲乃吹入之空氣與燈炷所發之氣化合內層火乙色藍外層火丙色黃此二層之火性迥異藍色者所得之養氣不足使燈炷所發之氣盡爲炭養而有爲炭養者故與養氣有甚大之愛力若將金類與養氣化合之質（銅養之類）置於此處則養氣被收速鎔而變爲銅所以西人謂之收養氣之火黃色者與前相反因遇空氣而養氣甚多與別物亦有大愛力故將鉛或錫或銅置於此處立即與養氣化合謂之放養氣之火試此二處之別用火石玻璃一塊此物係鉛養與矽養所成置於內層玻璃變爲暗黑色因其養氣失去也移於外層仍復原形又得養氣

架下置燈而上置所煁之物

第二百十九節　吹火筒

吹火之理與空心燈相若亦以空氣添入中心使火甚

第一百一

熾而甚熱也其筒爲彎銅管出氣之端作小圓孔如

第一百二圖又作小泡於彎曲之處所吹之氣必有水

也若將紅銅片磨之極光置於酒燈火焰之外皮則銅與養氣化

三圖遇火焰之外皮則銅與養氣化合而變色置諸焰之內層銅之光亮不改試在火焰之上移動其色忽亮忽暗此與吹燈二層之意略同

第二百二十節　炭質變化

炭質被燒有二形在火焰之中爲定質出火焰之外爲氣質所以最宜於生熱生光燐在空氣中燒其光較勝於炭但燒後成爲定質裹其本物使不得燒故不合用鋅若加以大熱亦燒而發光甚明但在火焰中結烖無數小點下墜壅蔽出火之處亦不合用炭則燒後所成者爲氣質即與空氣融合不阻未燒之炭之燒設炭而燒後亦爲定質則亙古以來遍地球積高數尺矣炭之變化如此可見造化之妙用每次燒火所發之炭甚多人因不能見而不覺如鎔礦取鐵之冶爐每小時所入空氣約六噸而帶出之炭約半噸皆變爲炭養氣

上海曹鍾秀繪圖

新陽趙元益校字

英國韋而司撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

第二百二十一節　金類根源

金類原質不常見者過半古人但知有八種今世所日用者亦不過十四五種惟化學之士始得窮究所有焉

第二百二十二節　形性

金類皆生光彩名曰寶光如磨治之鋼及鏡背之汞與錫是也不能透光而能傳熱引電質之輕重各物迥別金與鉑爲萬物中最重之質與水等體相較金重十九倍鉑重二十二倍鉀與鈉則輕於水而軟如蠟鎂與錳之堅過於淬水之鋼鉛之柔指甲可以刻畫汞不冷不熱爲流質金類之性能受搥打者以次第列之如金銀銅錫鎳鉑鉛鋅鐵鎵鉀鈉汞冰皆可打爲箔抽爲絲然抽絲之次第不同於打箔之次第能任抽而不斷者惟金銀鉑鐵近册新法以金銀相合之雜金爲絲用堅實石爲絲模鑽成錐形細孔所抽之絲細過豪末目力難見每重一兩可長至六十里也若論結力鐵最大而鉛最小作同徑同長之絲繫其上端挂重於下端權之以絲徑爲百分寸之七鐵任四百四十四磅銅任三百磅金任一百三十七磅鉛任二十四磅然此尚不能爲定率因同一金而各有精粗其結力亦隨之而異鐵若以某熱度而鍛鍊數次則橫任之力更大每百磅可加六十磅所以鐵之結力又當以質之疎密率爲定如生鐵之疎密率數六九比諸七四者其結力爲五分之一等體而重質之密也密者之結力必大故生鐵器而同式必以重者爲佳金類之任力不但以質且可因形而變如軋成板而更作摺疊之紋則豎任之力更大銅板作此式其力能加九倍也金類皆可容迫鎔界之熱度大相遇以大力或壓或打則能相連爲一鐵鉑鈀鉀鈉鋰異汞下三十九度尚爲流質鉑鉉鋯必用極輕養二氣之粘合之最易者也金類已鎔而再加熱可化爲氣質有六種並自雜質升煉而出汞鉀鎘鋅鉀鈉是也鎔銅火或電氣之火始鎔又有將鎔之時面生粘力者二面爐房屋之樑可見極微之點綴於其中蓋銅質化氣上升而凝結也若用極大之火鏡鎔黃金亦可使化氣以最堅之金類作小絲忽遇濕厚電氣其絲化氣而不見此皆金類化氣之徵兩金或數金相合名爲雜金如黃銅礦鋼鐘銅字鉛是也雜金配合之數可任意多少故爲融合而非化合然有疑爲化合者因見生成之雜金

其數常有定率也且以二金相合而與水相較其輕重之數必非二金之和既成雜金其鎔界之熱度不在二金之間反有小於最易鎔者之界如鉍八分鉛五分錫三分合成之後二百零三度而即鎔比錫之鎔界少二百餘度比鉛之鎔界少四百度此物將紙作鍋亦可鎔之以此數端似爲化合之據

金類皆可成顆粒形但有不易成者有自然爲顆粒形者○金類皆能與養氣化合惟愛力之大小懸殊無論熱度小大易與養氣化合者大半既合之後而欲分之則甚難惟金與鉑不能直與養氣化合既合之後而稍加熱其分又甚易各金與養氣合成之雜質性亦大異有能爲本者有能爲配者有不能爲本及配者凡金類一分劑養氣一分劑常爲有力之本質養氣多於一分劑常爲中立質養氣之分劑甚多者常爲配質

第二百二十三節　金類分屬

金類分爲四屬其一鹼金其二鹼土金其三土金其四重金又名眞金眞金又分二種一與養氣無愛力如金銀等一與養氣有大愛力如鐵銅鉛等

鹼金有六曰鉀曰鈉曰鋰曰銫曰銣曰銨俱能與養氣化合而成鹼類淡輕雖非原質而有原質之性故借列於此

第二百二十五節　鉀之根源

英國博物家皃飛於前此六十三年攷知此金用大力五金電氣化分鉀養輕養而得未得之前人國疑鹼屬及鹼土屬爲雜質然未有能取其原質者至鉀養輕養既得原質之後鹼屬及鹼土屬之原質逐物皆得

鉀常化合於別質之內未有自然獨成者地產晶粒形之石多有鉀養與矽養化合在內其石漸腐爲土鉀養能消化於水草木生其處而吸食之故草木之灰有鉀養可自灰內取之海水之內亦有鉀與綠氣化合者

第二百二十六節　取法

原法用五金電氣煩而多費今用木炭研之極細與鉀養炭養共置鐵甑而加大熱鉀化爲小圓粒透出用器盛火油收之結成定質

第二百二十七節　形性

鉀粒剖開面光而色白如銀但生鏽甚易轉瞬而成白皮一層是爲鉀養鉀不冷不熱輭如蜜蠟可以柔捏至下三十二度則甚脆而有晶粒形與養氣之愛力甚大若欲收存必藏於取盡空氣之玻璃瓶而密封之或浸

於無養氣之流質加火油之類使與有養氣之物相遇而加熱必盡收其養氣欲試其愛力之大如第一百四圖將小塊投於水面水乃立分其養氣而與化合成鉀養化合之時且生熱所放之輕氣因熱即燒燒時鉀亦微化散而在輕氣內同燒現玫瑰色之光鎔成圓形浮在水面漂泊往來甚速至盡成鉀養之後方能切水而火亦滅稍冷即有聲訇然多發水氣而終其水若加草類之紅色則所生之光或爲藍色或爲綠色鉀之雜質以吹火燒之其焰皆爲茄花色

第一百四

第二百二十八節　鉀養

鉀養無水者僅有一法可得使鉀遇最乾之空氣則與養氣化合而成極細白粉但一見微水即欲收之而與化合任加何熱終不能分故常用者無不有水也取法將鉀養炭養二分水二十分至二十四分共盛淨鐵鍋內燕沸再以上等生石灰一分和水如漿漸漸添入鍋中則石灰收其炭養而成鈣養炭養不能消化於水中而水得澄清將水少沈下爲渣滓其鉀養消化於水中之多凡化學中所以各鹽類俱能爲轆肥皂此物用處化學極多製造之中尤多爲本者其性之烈未有過於此者所以各硫養水或銅養硫養水加之鉀養立與其配化合而放出其本鉀養又爲

第二百二十九節　形性

鉀養常與水化合故名鉀養輕養鎔後爲灰白色之硬質折斷之處有晶粒形是爲純鉀養輕養若鎔而傾於模內成條可爲醫生炙烙之用功與銀養淡養同而次之

第二百二十九節　形性

鉀養常與水化合故名鉀養輕養鎔後爲灰白色之硬定質於醋於水最易消化無論定質與消化於水皆能收空氣內之炭氣甚速所以收存此物必置瓶內密封之消化於水有鹼類之性甚大能敵最猛之酸草木所成之藍色見爲酸所變紅者見此仍復藍色又能變草藍之色爲綠色但其色或變或復之後少頃即滅其臭難嗅其味甚辛能毀動植物之質既消於水而欲濾淨必用玻璃細粉隔取或待渣滓澄下取其上面清者入手撚之滑膩因侵蝕皮之外膚也○鉀養加熱愛力極大所能敵其愛力者甚少含砂養之物鉀養易令之化分鉑綠或鉑綠遇之其綠氣即化分而鉑即與養氣化合變爲鉑養或鉑養遇定質之油或難化散之油變成輭肥皂此物用處化學極多製造之中尤多凡化學中爲本者其性之烈未有過於此者所以各鹽類俱能爲養水加之鉀養立與其配化合而放出其本鉀養又爲

甚烈之毒藥人若食之腸胃內皮爲侵蝕也

第二百三十節　鉀養炭養

陸地植物之灰俱含此物海草之灰鈉養爲多鉀養雖有而甚微樹木最多之處如美國俄國等土人燒木取灰用極大之桶盛之沖水其上緩緩淋下將水燒乾所得之物乃粗鉀養炭養也但各類植物之灰所含多少不同因所生之土宜也草本灰內比木本者爲多葉與皮及新枝之灰則更多在植物之內鉀養與炭養未嘗化合蓋先與別配化合也如在葡萄藤之內先與葡萄酸化合燒灰之時其酸毀滅始與燒時所出之炭養化合也純鉀養炭養漬以兩倍重之水盡能消化而雖性極猛在空氣之內必收溼氣而化水鈉養炭養則放溼氣而自燥正屬相反

第二百三十一節　鉀養二炭養

此物與前物之別其炭養爲二分劑取法將濃鉀養炭養水以炭氣過之至飽足則結成晶粒因更難消化於水也藥材常用此品

第二百三十二節　鉀養淡養硝

此物地產者多印度國所產最多或在泥土中或生地面上用泥土淋水將水燒乾成粒溯其來源想因泥土中有鉀養與鈣養另有生質所含之淡氣化分之時淡氣合成此物歐羅巴人有釀法將各等動物皮肉毛骨之類及糞汁等物堆積之處失火又有陡發爆裂者此因燒時能爆裂然堆積之處失火又有陡發爆裂者此因燒時卽放養氣極多更有別物所發含炭之氣化合所致也

第二百三十三節　形性

硝成晶粒形長而有六邊易消於水水愈熱消化愈多水重一百分而三十二度之熱不過消化七分加熱至六十五度則能消化二十九分再熱至二百十二度能消四百分其味微涼微鹹能令生物不腐與食鹽同擦於肉能使肉不改色所含之養氣甚多又易散出所以常用爲放養氣之料如以少許投於火卽發火焰若以紙沾硝水令乾捲而燒之又能緩緩延燒獨此一物不能爆裂然堆積之處失火又有陡發爆裂者此因燒時卽放養氣極多更有別物所發含炭之氣化合所致也

第二百三十四節　火藥

硝之大用可作火藥卽與硫黃及炭相合也大約用硝

一分劑炭三分劑硫一分劑常用之方每百分硝居七十四分八硫居十三分三炭居十一分九其爆礮之力乃定質忽變氣質也不冷不熱之時氣質大於定質三百倍爆時發極大之熱氣又漲大五倍故比火藥大至一千五百倍矣其力之大小總在固閉之法設有極堅之鐵筒置火藥三分之二留空三分之一密閉之其漲力每方寸有十五萬磅添滿而不留空每方寸有七十五萬磅若火藥在眞空之內雖能燒而勢緩並無漲力因初燒之氣點速散熱難傳至次點也用厚紙作筒試

第二百三十五節　製火藥法

此理紙且不裂

火藥所用之三物必取最純者且必研之極細而和之極勻微加以水置於大木盤內每盤約盛四十磅用堅木爲輪重約數噸礦之久久取出用銅板層層相間每層約厚一寸以水壓器壓之緊密而成板形再用有齒轆轤二根平行相切將板形者入其間夾碎之再入細齒轆轤夾成細粒即將篩等器分其大小後用水氣之熱焙乾之再置空木輪內旋轉而擂光或稍加筆鉛於空輪內其粒更光或言尚未盡善

成粒之理使火藥之燒迅速也蓋火氣自粒間之空處通過故能使各粒齊燒若用細粉燒亦迅速然爆漲之力較損凡火藥之燒雖極速然究不能齊發而有自此至彼之意如在礮內火自火門而入近者先燒且鎔爲流質次入近層之粒間如此逐層前燒至粒間之空氣漲大而自生熱始即齊燒粒大者燒遲小者燒速彈受其力而起動初慢漸快也用藥合法彈至礮口時每秒能行一千六百尺自點火至出口歷時纔二百分秒之一耳棉花藥及汞爆藥比平常火藥能更速但既更速反不合放礮之用因猝然爆漲礮彈不及起動必致礮體碎裂也欲試火藥之美惡將少許作二堆於白紙相離三四寸用鐵絲燒紅引燃此堆有聲匀然其紙雖黑而不破且無白點又無火星飛出彼堆雖不致延燒即爲上品否則非料之不純即工之未到

第二百三十六節　鈉之根源

鈉亦兒飛所攷知乃先得鉀而後得此也用鈉養與取鉀同法今則用鈉養炭養亦與取鉀之後法略同地產各物皆有鈉與別質化合者但不及鉀之多惟食鹽之中則此爲多故常用之鈉養概用食鹽取之凡植物中多含鉀動物中多含鈉

第二百三十七節　形性

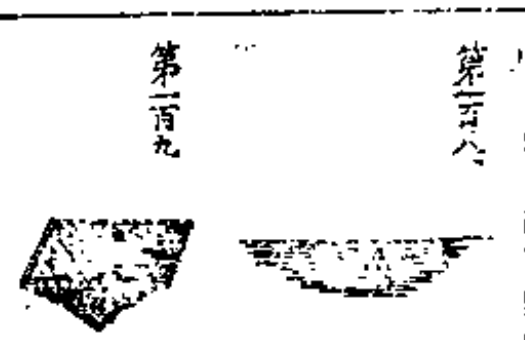
色白如銀與鉀略同但與養氣化合不若鉀之易且速投於冷水不能自燒水熱亦能自燒與別質化合之質用火燒之其光焰爲深黃色以吹燈試之易見其所成之雜質亦略同於鉀

第二百三十八節　鈉養輕養

取法將鈉養炭養與生石灰調和令石灰化分之如取鉀養輕養之法其性及形亦與鉀養輕養略同惟與油類所成肥皂比鉀養輕養所成者堅緻而合用

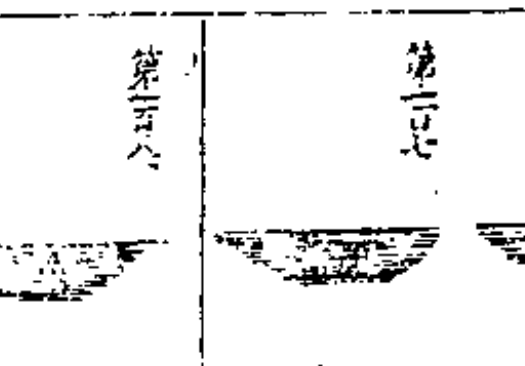
第二百三十九節　鈉綠　即食鹽

鈉體綠氣之中燒之即成食鹽或用鈉養或用鈉養炭養加以鹽强水亦成食鹽鈉與綠氣化合之時其收束之力極大如食鹽二十四立方寸中有鈉二十五立方寸八又有流質綠氣三十立方寸共爲五十五立方寸八化合時爲愛力收束而僅有二十四寸設用重力壓之亦不能小至如此而二質自然之愛力乃能如此甚奇也體質雖緊密然透明似玻璃有數國取鹽於地內與採礦同法即名石鹽波蘭地內有一層長約五百里寬二十里深一千二百尺海水所含者每水一百兩有鹽二兩七故有將海水置諸日中曬而成者亦有盛以淺鍋煮而成者且不必使水盡乾而鹽自能在水中結

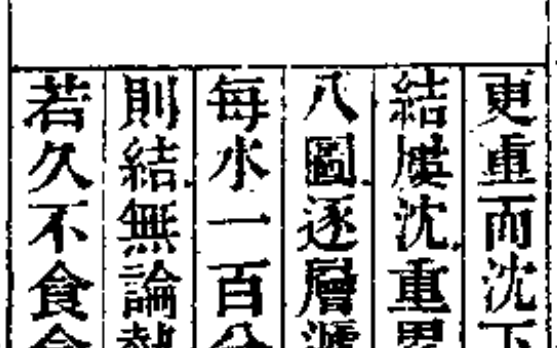


第二百五

第二百六

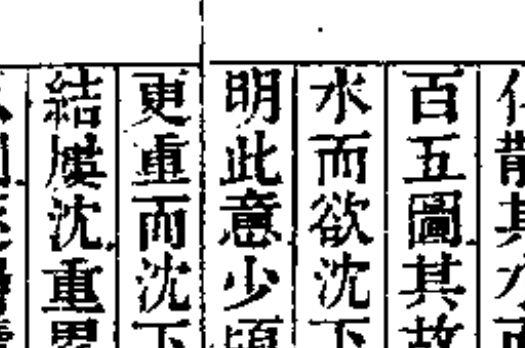


第二百七



第二百八

第二百九



第二百四十節　鈉養硫養　即元明粉

此物之味微鹹微苦可用爲瀉藥多產於地中海水亦有之數處泉水亦有之取法常將食鹽和以硫强水即得水熱九十度消化最多更熱則消化愈少若消化於

沸水至不能再容乘沸而密封於瓶內永不凝結若遇空氣即結成長方粒粒內含水其重幾半若已成之粒再遇空氣水又自散而碎爲細粉

第二百四十一節　鈉養炭養

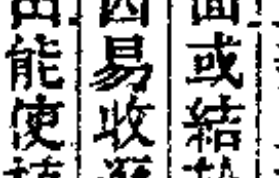
此物造者甚多常爲漂白及作玻璃與肥皂之料今則俱自食鹽中取之用鹽六百磅置於倒焰爐內滅火加熱隨將濃硫强水六百磅自爐蓋之孔傾於鹽上立發輕綠白煙通散出用法收之歷四小時而鹽盡變爲鈉養硫養如第十百一十圖已爲火爐甲爲進料之門煙通有門如丁可司火之大小將所成之鈉養硫養研爲粉加以等重灰石粉或白石粉半重煤粉拌勻而再入前爐加熱使鎔頻頻攪之則鈉養硫養又變爲鈉養炭養每次可成二百磅其灰石粉即鈣養炭養亦變爲鈣養硫養所餘之養氣與炭養出而又變爲鈣硫待冷浸取水乾之即得然不甚純常雜鈉綠鈉養硫養鈉養鹽提法以等分之木屑或煤粉相和加熱六百五十度則各質互變而硫化散盡成爲白色再以消化於水而取水乾之結成斜立方形之顆粒顆粒之內含純鈉養炭養一分劑水十分劑此顆粒一分在冷水二分沸水等重皆能消化百度表零度之水每百分消化純鈉養炭養七分八十度之水則消化十六分六一百四度六之水則消化四十八分五提淨者每百分內有四十八至五十二爲純鈉養此乃法國之化學家名里步蘭克於二十餘年前所拗當時無有信者蓋狃於海草燒灰之舊習也西班牙國所出之草灰每百分有十八分爲純鈉養灰價每噸約五十圓法國所出之草灰每百分止有六分灰價每噸約二十圓用作肥皂或玻璃則西班牙者八十二分爲棄物法國者九十四分爲棄物而步蘭克所取者其中有純鈉養五十餘分反皆不信至五十年前有人試以作肥皂始知前費四十圓之灰造成肥皂一噸而今用十圓之鈉養炭養亦能成肥皂一噸且省工三分之一又試作玻璃亦省價省工由是造鈉養炭養者年多一年玻璃與肥皂之價更廉人盡沾其大利焉

第二百四十二節　鈉養二炭養

取法用濃鈉養炭養水以炭氣過之即得或將鈉養炭養置於釀酒之缸上使收發出之炭氣亦得

第二百四十三節　試量鹽質

鉀養灰養鈉養炭養純雜不同值有貴賤凡買賣者必有定法試其高下即將此物若干加以硫強水若干即知所含鹽質若干至滅盡其性爲度視用強水若干濃淡有定率



如第一百一十一圖以玻璃筒外刻百分量硫強水若干分所用硫強水之濃淡以筒內一分能滅一釐重之鹽質爲率然後將欲試之物若干消化於水內用若干分硫強水和入適能滅盡其性即知每百分內有若干分鹽質其性之滅否用藍試紙驗之

第二百四十四節　鈉養淡養　但鹽類皆確

南亞美里加之秘魯智利二國地產此物甚多或結於地面或結於地中其性與鉀養淡養略同但不可作火藥因易收溼氣而變壞祇可用之取淡養又農家用之壅田能使植物暢茂

第二百四十五節　鋰

此金不常見形性與鈉略同大半自石中取出前人以爲僅產於石中近知煙葉之灰內亦微有之地產者恆與養氣或綠氣化合取法將鋰綠以電氣化分之凡原質內之定質者此爲最輕以水較重若一〇〇與〇五九鋰養在鉑片加熱能使鉑質能與燐養及炭養化合鋰養炭養可以治病

第二百四十六節　鉀

化學家名本生於十年前用光色分原之法攷驗某處泉水之定質而得鉀每水一噸僅含此二三釐又有數種石內亦含之鉀養有鹽性甚大

第二百四十七節　鉀

化學家名各出弗亦用光色分原之法考驗某處泉水之定質而得又有數種石並數種植物之灰含此少許性略同於鈉而與養氣之愛力更大於鈉在空氣中能自燒投諸水中亦自燒鉀養之鹽性亦極大所成之各雜質皆與鉀之雜質相似

第二百四十八節　淡輕

淡輕養之性與鉀養及鈉養略同化學家以淡輕爲雙原質因其與養氣化合成淡輕養酒之鉀等與養氣化合成鉀養等也

淡輕不能自別物分出若試分之即設出其輕氣一分劑而成淡輕氣然可合於水銀內而得之將水銀一百分鈉一分（鉀亦可）共置於小玻璃漏酒燈加熱而化合冷傾入小磁盂內再傾淡輕綠於其上則各物化、

絲氣與鈉成食鹽水銀即漸漲大八倍至十倍光色不改而形似稠漿若冷至○度則成四方粒不冷不熱能自化分仍爲淡輕氣與輕氣也其水銀之能漲大必與別質化合然與非金類化合必無光色可見所化合者必係金類所以淡輕或爲金類也

第二百四十九節　淡輕綠

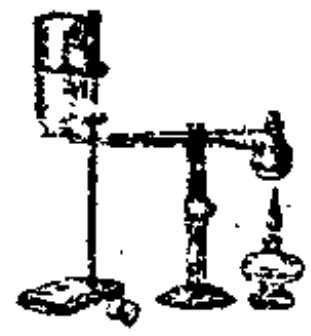
此物自然獨成者產於火山昔或用乾駝糞蒸而取之今以煤煙氣時所出之流質或煅動物炭時所出之流質皆可收取將其流質和以鹽强水而煎之稍乾置鉛器內待冷結成顆粒尚屬不淨盛於鐵甑內加熱則淡輕綠化散成白色濃霧凝結之後即成半明半暗有紋之白色定質味甚辛金類遇之即鏽浸於水內即消惟嗅其氣與淡輕有別取淡輕之各質大半用此

第二百五十節　淡輕

此物空氣內有之草木之汁內有之卑溼之泥土中亦有之又有與別質化合自火山之口噴出者

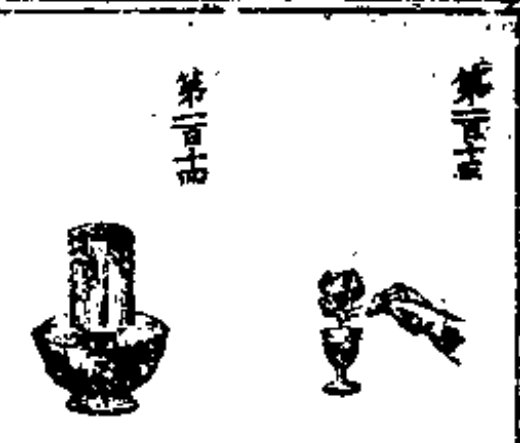
第二百五十一節　取法

取此物不能將原質徑自化合而得然將淡氣與輕氣共置瓶內用玻璃電氣過之使發星點久久亦能合成少許若輕氣與淡氣繞道化合爲萬物常有之事如動植物內含此二氣者漸漸腐爛而化合物在溼氣之處與溼氣內之養氣化合時其輕氣速與空氣內之淡氣化合此二事皆成淡輕尋常取法將石灰與淡輕綠置玻璃甑內稍加以熱則鈣與綠氣成鈣綠而放淡輕散出爲無色氣質用此二物雖不加熱亦能漸漸化合而散出淡輕氣又法將淡輕水置於玻璃甑內蒸之以水銀收氣筒收之或如第一百一十二圖倒置玻璃瓶使氣透上至底逐出瓶內之空氣將紅試紙在瓶口驗之能變藍色知氣已滿將塞蘸以油而塞之


第二百十二

第二百五十二節　形性

淡輕爲氣質冷至下四十度或壓之極緊密則成流質氣味猛烈置生物其中立死惟與多空氣和合則成氣昔人蒸鹿角而得之故英國古名淡輕水爲鹿角汁其性不能養火而自稍能燒若以噴過空心燈之上則見淺綠色之焰其氣有鹹類之性變復顏色俱同鹹類雖最猛之强水此物亦能滅其性但植物之色雖爲所變因其易於化散故見空氣少頃即自復原色因謂之飛鹹類不若別種鹹類所變者之不能自復也淡輕若



遇自能化散之酸氣則成白色半明定質而有紋理尚屬不淨再置鐵器內覆以半圓鉛蓋加熱至一百三十度則淨者上升結於蓋內三倍重之冷水盡能消化極易化散多遇空氣即變爲淡輕二輕養三炭養若加以水化散更速所留之定質亦爲淡輕二輕養三炭養而水所含者則爲淡輕養炭養此質未能自水中分出其定質也

第二百五十五節　淡輕硫

此爲化分物質常用之料取法將極濃淡輕水使輕硫氣過之即成宜藏冷處不使受熱且宜密封瓶口新者無色若遇空氣即變黃色再久而有硫黃沈下仍爲無色而質則變

第二百五十六節　鹹屬總性

化學中所有之本質鹹屬之力爲最猛且俱能消化於水中若遇生物質能使漸漸化分鹹屬與配化合之質大半遇水而消與炭氣化合之質雖加以熱炭氣終不能出加以別配炭氣始出而發泡似沸若與各種定質油或難散油相合即成肥皂亦能消化於水中

第二百五十七節　鹹土屬之金

鹹土金有四曰鋇曰鎚曰鈣曰鎂謂之鹹土者因與養

氣化合之質其狀如土而性如鹹凡鹹屬之金與養氣有大愛力與別物難分離而此金亦然

第二百五十八節　鋇

鋇爲白色之金類可打爲箔煅至紅色即銹亦爲兌飛所攷得名鋇呂阿末其義爲重因與別物化合體常甚重也取鹹土金之通法用鹹土金與綠氣化合之質與鉀或鈉相和而加熱因鉀鈉二金與綠氣之愛力甚大故即與綠氣化合而放出鹹土之原質矣鋇養與硫養化合者常有之其形爲片粒而色白恆產於銅礦鉛礦相近之處或以磨爲細粉和入鉛粉中作僞凡鋇之各雜質大半用地產之鋇養炭養取出而鋇綠爲化分物質所常用取法用鋇養炭養入淡鹽强水消化煮稍乾冷而結成片粒也無論何水疑含硫養可將鋇綠水加入即與化合結成白色定質沈於底鋇養炭養入鍋養淡養水消化煮稍乾結成斜方粒即鋇養淡養用作火藥宜於開山磔石鋇養炭養入綠養水內煮稍乾結成片粒再與炭相合焚燒得艷紅色之光凡鋇之雜質水中能消化者皆甚毒

第二百五十九節　鎶

鎶爲白色金類與鋇略同鎶養炭養恆產於鉛礦相近之處又數處泉水亦含之鎶養硫養西西里硫黃礦內產之甚多爲藍色顆粒鎶之各雜質暨鋇相同有大紅色之光故可作焰火之紅火用鎶養炭養四十釐鉀養綠養十釐先研和另用硫黃十三釐銻硫四釐亦研和二者輕輕掉勻宜防爆裂又鎶綠少許消化於醋中燒之亦見紅火

第二百六十節　鈣

鈣爲淡黃色之金類其狀若金類相合者可打箔如紙加熱至紅色即鎔再熱則有極明之白光取法將鈣碘與鈉同鎔則碘與鈉合而得鈣不冷不熱易與養氣化合成鈣養爲地殼最多之質

第二百六十一節　鈣養　即石灰

取鈣養用純灰石即鈣養炭養置於瓦罐內煅紅歷數小時俟其炭養化散則所賸者爲鈣養炭養入鍋養用作火藥用雜灰石置於陶內與碎煤層層相間燒之下有門以出石灰再添以碎煤與灰石

第二百六十二節　形性

前法所得者爲生石灰大熱不能鎔燒水其上則與水化合而漲大是爲熟石灰用生灰一百分水五十分相和則生熱極大能焚草木熟灰爲乾而輕之細粉內含

養化合而成極堅固之質常見舊牆壁之灰沙幾同石類也但築砌之時須將磚或石浸於水中或澆水其上必使滲透則不收灰膏內之水而得慢乾更能堅固然尤賴沙灰調和之均勻

第二百六十四節　水中堅結之石灰

尋常之石灰膏浸於水中則自散而碎故不可用於水中有數種灰石每百分內含泥（即鋁質約二十分燒此砍養）爲灰能在水中凝結堅固其凝結之遲速依石內所含之質而異每百分內有此泥十分至十五分須歷數十日而堅結十五分至二十五分則數日而堅結二十五分至三十五分數時已堅結俟將凝之際而置諸水中則更堅有用此種石灰與碎石合成大石以爲水中之用其堅固與整石同

第二百六十五節　鈣養炭養

此爲萬物中極多之質質有數形如灰石（可爲即圖之用）白石粉可爲粉材之用純是此質珊瑚類螺蛤類及動物之骨大半爲此質凡石內鈣養炭養居其半亦爲灰石（可爲燒灰之用）其餘或爲泥或爲鐵或爲地油（俗名火油即石腦油）堅緻之灰石能磨光者謂之紋石（即大理石之類）其結成之顆粒形狀甚多常

第二百十五

見者爲斜方形如第一百一十五圖然有六百五十種之變每清水十磅止能消化鈣養炭養二釐水內多含炭氣尙能多消化但炭氣散去則此成粒而沈下地中所產之大塊灰石想亦如此而成泰西數國有大洞洞內有滴乳石之形其結成之根源因洞上之水有炭氣與鈣養炭養相合自上緩緩流下炭氣散去而結成鈣養炭養其尖向下水滴下後尙有炭氣散去而又結成其尖向上如第一百一十六圖久久上下相接成石柱

第一百十六

第二百六十六節　石料

建造房屋常用灰石而有高下不同所有雲石者其顆粒甚大間有鐵硫之顆粒相雜皆不甚堅固灰石之顆粒雖甚小然質中有空隙者或雜別類沙石者皆不合顯露於外之用雨淋日曬歷久而剝蝕此因空隙之處收存水氣遇冷則結冰而漲裂也欲用顯露之料必須相試將灰石一二立方寸六面皆磨平浸於鈉養硫養水中取出待乾其鈉養硫養結於外面成粒石卽片片而碎以碎之少者爲佳若欲經營大建選料宜精預往採石之所視其果自太古外露至今日豪無剝蝕之病如火結之石（卽廣省之花綱蘇省之天池金山之類）最古而最堅然外露之面有凹凸不平者卽不合遇因水能漱之也又如灰石或棱色或鐵鏽色者質內必含鐵而與養氣有大愛力漸能自漲而碎

第二百六十七節　鈣養硫養（卽石膏）

石膏之質常含水二分劑產處甚多或透明層片如玻璃或成粒如土質西國常以壅田若加熱在三百度之下散去所含之水則成乾粉再添以水爲漿少頃又成堅質此因鈣硫一分劑與水二分劑化合而還原形也人見此變化之能卽刱法以盡其用以漿印物待乾成模再用漿印之卽肖前物之形但加熱若過三百度則二分或鉀養硫養或硼砂皆可用水和之凝結之後較原石膏堅固數倍可磨光作僞雲石和水之時並加顏料以美觀若加魚膠堅結更甚

第二百六十八節　鈣養硫養

燒煙煤氣所過之石灰變成此物若過空氣則漸漸變爲鈣養硫養有將此物壅田者無甚大益此物能脫動物之毛使永不再生西國藥肆所賣脫髮藥大半有此

物在內

第二百六十九節　鈣綠

收取此物用鈣養炭養漸投於鹽强水內至不能消化而止然後焙乾其水成粉用大火鎔之成白色之粒與水有大愛力遇水必速收之化學內任何氣質欲使乾燥或醋氣或以脫氣欲去其水皆可使過鈣綠之中又可爲發凍藥以鈣綠五分與雪或冰四分調和則下至四十度

第二百七十節　鎂

鎂色如銀可打爲箔無獨自生成者常化合於別質之中亦爲地殼內極多之物鎂養與石灰相合者爲鎂灰石與矽養化合者成石數種如石脂（西名肥皂石）之類凡地產之石滑如蜜蠟者皆含此質故名肥皂石因滑膩也海水內有鎂與綠氣或與碘或與溴化合者

第二百七十一節　鎂養

將鎂養炭養加熱至紅變成甚輕之白粉即爲鎂養多用作瀉藥性甚和平

第二百七十二節　鎂養硫養（即外國元明粉）

煮海水成鹽之後所賸之水加以硫强水即得此物又法將含鎂之石消化於硫强水中亦得此物西班牙國有生於地面者其味苦而可憎其形成小平面之粒常

第二百七十三節　鎂養炭養

藥肆常買之鎂養炭養用鎂養硫養與鈉養炭養化於水中以二水并於一器則成鎂養炭養沈下不能消化於純水惟用炭氣水可以消化成藥品地中亦有獨成者

第二百七十四節　鑌土層總性

雜質爲本之最有力者鑌屬之外惟鑌土屬但力不若鑌屬之大亦能與油質化合成肥皂而不能消化於水中與炭氣化合之質亦不能消化於水中若加大熱則其炭氣散出此乃與鑌屬相反之性

第二百七十五節　土屬之金

土金有十即鋁鉻鉭鈦鈽鈰錯鋇鎢鋼各質之中惟鋁爲常有之物餘皆罕見亦不甚合用

第二百七十六節　鋁之根源

日耳曼國化學家名胡訛賴於四十三年前攷得此質取法將鋁絲加大熱化氣使之過鈉則鈉收其綠氣成鈉綠而鋁留其中近時取得此物價值兩倍於銀其色其質並同於銀而重僅與玻璃等不易生鏽雖遇極

或熱至絕色養氣皆不能與化合其鎔界小於銀之鎔界可打爲箔且可抽絲極長擊之發聲甚大硫強水或硝強水雖極濃者不以火助幾不能消化惟鹽強水能消化之極濃之醋亦能消化若銅九分鋁一分合鎔形如金而堅如鐵

第二百七十七節　鋁養

至堅之紅色寶石其質幾全爲此物者有數種其堅光寶貴次於金剛石磨銅鐵使亮之砂（即寶砂）亦爲此物堆殼之質與別質化合者除矽養之外鋁養爲最多若將白礬水多加以淡輕水即結成半明半暗白色之質沈下係鋁養與水三分劑化合者取出洗淨用火煅紅爲白粉乃純鋁養也諸酸水皆難消化尋常之火不能鎔惟輕養吹燈始能鎔

第二百七十八節　白礬

白礬之質爲鋁養三硫養與鉀養硫養并水二十四分劑化合而成加熱則漲而水化散即成極鬆之白粉其體大於原體數倍是爲枯礬地內有產者西國則用法製造將生泥澆以硫強水使化分而收其鋁養則得鋁養三硫養或將含鋁養與鐵硫之泥或嫩石使露於空氣中或稍加熱則鐵硫化分而硫與空氣內之養氣化合成硫養而硫養又與泥內之鋁養化合成鋁養三硫養再將此泥浸於水中洗而澄之取其水盛於大桶之內面將桶板卸開如第一百一十七圖取出打碎收藏別器其味澀而微甜微酸其晶粒爲方楸稜形如前第六十五圖

第一百十七

第二百七十九節　同物異原

由造白礬可明同物異原之理其造製用鉀養硫養代之常法然可用鈉養硫養代之亦可用淡輕養硫養代之所成之物形性皆同其鋁養可用鐵養代之或用鉻養或錳養代之所成之物形性亦同但形性雖同而色則各異如用鉀養硫養或淡輕養硫養者成後爲白色用鉻養者成後爲深紫色用鐵養者成後爲淺紫色或紅色其各質所成之各種附方如下可合而試之

鉀養礬　鋁養三硫養上鉀養硫養上二十四輕養

鈉養礬　鋁養三硫養上鈉養硫養上二十四輕養

淡輕養礬　鋁養三硫養上淡輕養硫養上二十四輕養

鐵養礬　鐵養三硫養一二十四輕養

鉻養礬　鉻養三硫養一二十四輕養

白礬並礬類之雜質多用爲染布印布製皮之料鋁養與數種生物質有大愛力而與染料爲尤大故可代動物之炭以收去各種染料水之色淮反用之將素布浸於白礬水內則其細點粘於布紋再以染色而色不退卽鋁養之細點爲之粘合能使染料不相離也亦卽收得染料之色也若染布而不用此法者其色易於洗去矣錫養鉻養鐵養皆具此性將白礬添入染料之水中再添鹽類之質則鋁養與染料結成沈下可作繪圖之顏料

第二百八十節　鋁養矽養

此爲地殼之質最多最要

第二百八十一節　生泥

各種生泥之質鋁養矽養爲多另有石質所碎者卽鉀養矽養鈣養鎂養鐵養等視生泥內所含何質卽爲何種可適何者之用若無鐵養及鈣養炭養作火磚並鎔金類之鑵最佳但此種不多見若多含鐵養者可用爲油顏料間有一種生泥與油之粘力甚大所以綢布有油跡用水調爲漿數於污處能將油污收去凡呼氣於生泥之上而嗅之其氣味甚奇若將生泥與熟泥相和使柔韌則能收聚溼氣炭氣及淡輕氣與生物質以助植物之生長然植物不吸鋁養之質也有數種石質大半爲鋁養矽養又有數種玉質亦然石膏之質爲鋁養矽養與鈉硫化合者

第二百八十二節　瓦器

瓦器磁器之料其要質爲鋁養矽養卽生泥也但鋁養矽養之純者乾燥則收縮甚多且有不勻之處不合作瓦器所以生泥之內必多加矽養然嫌其脆故必再加易鎔之質如鹽類或鈣養矽養等質則陶鎔之時鋁養矽養收而合之冷則結爲定質堅固特甚其易鎔之料多用則明少用則暗

第二百八十三節　磁器

瓦器之精者卽名磁器其料爲最細最白之生泥（西名高嶺）與矽養並鈣養相和者取矽養之法用火石煅而研爲粉極純極細以水調勻三物形類如糕卽置於車牀上或石膏所作之模內成器待乾裝入窰內燒之歷四十小時取出變成堅質但通體滲漏必再加以釉其釉爲易鎔之玻璃亦作細粉與水調和將磁器浸其中水乃收入體內而釉料勻鋪於外再加不甚大之熱鎔而結

成光面矣欲作花彩先將金類與養氣化合之質繪成
而後用前法待冷而花形畢露作瓦器之法與磁器略
同惟料雜糅耳粗瓦器用鉛養與別物作釉此器毋以
煮飲食恐遇酸物鉛卽與化合而成毒藥也磚與瓦器
常爲紅色者因泥內所含之鐵質陶時變爲鐵養也有
數國泥內無鐵故所成之色較淡

第二百八十四節 鉛

鉛與鋁相同而罕見者昔人化分寶石而得之鉛養亦
略似鋁養其雜質之味皆甚甜

第二百八十五節 鋯

鋯似異形之矽大熱不能鎔置沸水中能漸使輕養二
氣化分產有二礦而皆罕見礦質爲鋯養矽養而鋯養
似鋁養入鉀養水不消化

第二百八十六節 鈰

鈰形似鋁其礦產奴耳威國鈰養入鉀養水不能消化
鉀養炭養水則能消化鈰養硫養入冷水能消化而沸
之則結

第二百八十七節 鈦

鈦礦產瑞顯國以大皮地鈦養色白性與鈰養相同其
各雜質之色皆白

第二百八十八節 鉕

鉕與鈦同出一礦鉕養與鈦養性亦相同沸水不能消
化

第二百八十九節 鈤

鈤亦出於鈦礦鈤養與鈦養性亦相同而其雜質皆玫
瑰色

第二百九十節 錯

錯礦爲錯養炭養而錯養色白錯養色黃錯養草酸可
以治病

第二百九十一節 銀

銀出於錯礦而與錯有別與養氣化合止有錯養一質
鎘亦出於錯礦性與銀相同鎘養含水者茄花色不含
水者櫻色

第二百九十二節 鎘

第二百九十三節 土屬總性

土屬皆不能消化於水亦不能與炭氣化合此爲本而
與配化合其力甚小鋁養間有配性以上三屬各金與
水相較重率皆不甚大故謂之輕金以別於重金也

上海曹鍾秀繪圖

新陽趙元益校字

英國韋而司撰

英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

第二百九十四節 賤金

賤金之類二十有二鐵鈷錳鉻鉭鎳鋅鎘鋁鉛鉑錫銅鉍鈾釩鎢鉬鉭鈀鋨銥銠與養氣之愛力皆甚大若加以熱則更大故已與養氣化合者雖加極大之熱而養氣終不分出

第二百九十五節 鐵之根源

鐵之化成本末不能詳悉蓋自古已有之矣爲金類中最多而最有用之物動物之有脊骨者其血內必含之金類與養氣化合之質而不害於動植物者止有一鐵其與鎳或鈷合成之質地球上常見成塊者與地球所有者大異乃自天墜下雖未目覩亦知爲空中之流星散落也有甚大者重十五噸至二十噸前二十六年南阿墨利加有人親見墜下體積二十七立方尺初着地時尚極熱而發光又美國書院收藏一塊重一千五百三十五磅又一塊重五十二磅凡自然純者各處皆罕見有時與白金礦一處或鐵礦內偶見一小塊常用之質純者甚少人所製鍊而最良者尚含炭質或含矽養及硫黃與燐然化學家不得不有純者考驗可將鐵養

燒紅用輕氣吹過而取之

第二百九十六節 形性

鐵爲藍灰色之金顆粒爲立方形或方楹欐形斷處有紋理磨之能極光以水較重若一〇與七八金類之中結力最大凡能打薄引長者亦爲最固易收吸鐵電氣而純者則又易散純者爲熟鐵其性柔含炭者爲鋼爲生鐵其性堅嘗之皆微澀磨擦而嗅之皆微臭遇燥空氣不改變遇溼空氣則與養氣化合成二鐵養三輕養即鐵鏽也若兼遇炭養生鏽更速因鐵遇輕養與炭養即與輕養之養氣化合成鐵養遇炭養化合成鐵養炭養所餘之淡氣化合成淡輕氣散去鐵養炭養再遇炭養即消化成流質此流質能速收空氣之養氣又成二鐵養三輕養凡打釘入新木見有黑質自釘孔流出者乃所成之鐵養炭養遇樹酸而成也溼布遇鐵良久變成紅黃色任洗不能去亦是鐵養炭養也鐵若浸於鹹類水或鹹類炭養水或鹹土屬水皆不生鏽浸於極濃硫强水或極濃硝强水不甚熱者皆不消化若浸於淡者消化甚速濃硫强水之沸者雖能消化而緩浸於濃硝强水久取出而入淡硝

强水反不消化取出擦淨而入淡硝强水則又消化甚速以鐵絲浸入一二三五之硝强水立即消化若以金或鉑入此水內與鐵絲相切則又不消此理尙未知其所以然

第二百九十七節　鐵與養氣化合之質

鐵與養氣化合之質有三一爲鐵養二爲鐵養一爲鐵養又有一質爲鐵養地殼常見亦名黑鐵養即吸鐵石或以爲鐵與養氣化合之本質或言鐵養與鐵養化合之質

第二百九十八節　鐵養

鐵養無獨成者常與別質化合其爲本之力最大與配合成之質色綠味澀如鐵養硫養又有與水合成之質將鐵養硫養與新沸之水消化後添鹹類於水中結成鐵養輕養之質取出消化於水服之能解砒毒其質初成時色白後收空氣中之養氣而變櫻色再後變成鐵養而爲紅色

第二百九十九節　鐵養

此物地產者甚多恆用以取鐵其色深紅故名鐵紅散用以取硫者又有使成硫養氣以取硫强水者

第三百節　鐵養

鐵養不能獨成常化合於別質之內取法用鐵養一分鉀養淡養四分共盛於瓦罐蓋密加熱至紅歷一小時則所成者爲鉀養鐵養色櫻浸於水內則消化而水變茄花色

第三百一節　鐵養

此物地產者亦多卽尋常之吸鐵石也其吸鐵之性得自地球又打鐵時落下之衣大半爲此物

第三百二節　鐵硫卽自然鋼

第二百十八

此爲地產極多之物昔時不用以取鐵其顆粒成方形或爲大塊紋理皆自中心引出光彩如金人常誤視爲金故名惑人金加熱則發硫臭一嗅卽知非金也今有用以取硫者又有使成硫養氣以取硫强水者

第三百三節　鐵養炭養

取法用含鐵養質之水加鹹類炭養質之水結成白質卽鐵養炭養也洗而乾之則炭養散去而收養氣凡泉水含鐵者大半爲此質因水內炭氣甚多此質能消化也此水久遇空氣則炭氣散去而結成鐵鏽沈下地產

者爲鐵礦質內常雜別物

第三百四節　鐵養硫養即青礬

取法將濃硫强水一分半水四分相和以鐵綠一分浸入加熱消化待冷而結然欲多取必用廉省之法可將白色鐵硫色若不白必加熱化散其硫之幾分方能自收養氣久遇空氣與水則多收養氣而成鐵養硫養即以消化於水加熱煎熬結成晶粒粒內含水七分劑其質透明其色藍綠倍重之冷水盡能消化加熱使沸水變橙色而濁則爲不淨其性與數種澀味之植物顏料如樹皮五倍子等相遇則成黑色着物不退故用爲染料或爲墨水亦名皂礬遇燥空氣則收其養氣而外皮變爲鐵養三硫養與鐵養硫養色橙白

第三百五節　鐵與綠氣之質

鐵與綠氣化合之質有二一爲鐵綠一爲鐵綠取法將鐵絲置於玻璃管內加大熱以燥綠氣過之則有鐵綠氣發出結於管之冷處爲艷藍色片粒如鱗與水有大愛力遇空氣即收其溼氣而消取鐵綠水法用鐵屑浸於鹽强水內則消化成鐵綠再加台强水則成鐵綠仍化合成淡養綠氣散出尙餘綠氣二分劑即與鐵綠二分劑化合也有用鐵綠水滅其養者以其易發綠氣也鐵綠消化於酒名曰鐵酒

第三百六節　鐵礦

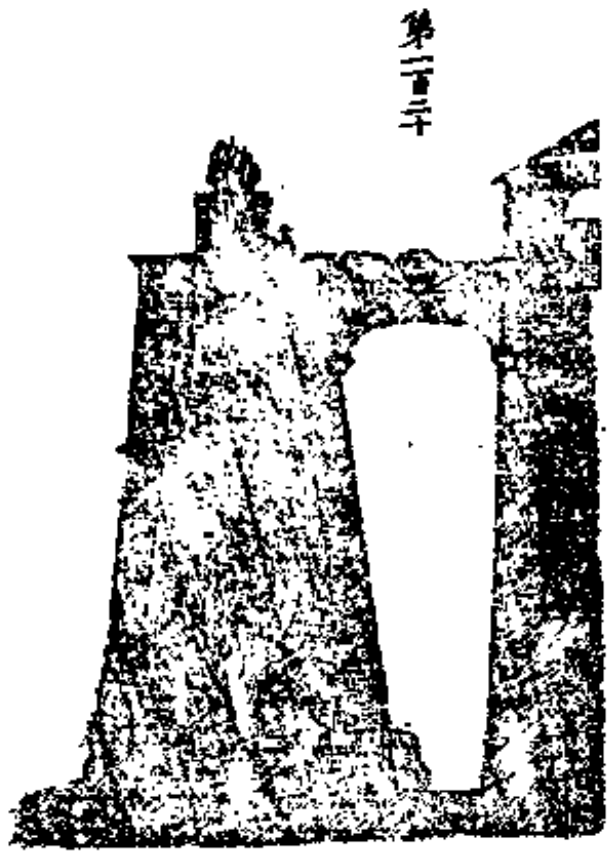
鐵礦之類各國無不有之約其十九等而適用者祇有八等其一黑鐵礦質內殼全爲鐵養色黑而光亮在地中爲層累又數處大山全爲此礦所舍之鐵爲最多用木炭鎔鍊者每百分可得純鐵七十分凡鐵以瑞顯與俄國所產者爲最良即是黑礦取出也鐵砂亦屬此等惟多雜錯養耳其二紅鐵礦質內大半爲鐵養其色或棱或紅種類繁多有時見圓塊打碎視之紋理成粒如第一百一十九圖此礦煅之見紅色故與前礦易別其質甚堅甚密難以鎔必與泥鐵礦相和同鎔每百分中有純鐵四十七分至六十九分其三鏡面鐵礦質亦爲鐵養與前者相同而形則大異面光如鏡所出之鐵爲最良因礦質甚淨且用木炭鎔鍊也其四棱色鐵礦質內半爲二鐵養三輕養其形有如內腎者有如豆粒累積者有如鱗者有如木片者卑利智國與法國之鐵大半以此礦取出每百分中有純鐵

第一百十九

至多爲六十三分至少者止有十二分有一種爲黃顏料之石亦屬此等其五爲炭養鐵礦質爲鐵養炭養與錳養炭養所以鍊出之鐵稍次每百分中有鐵至多五十分至少十四分日耳曼國雖格司地產之甚多其六泥鐵礦質內爲鐵養炭養生泥石灰鎂養錳養等英國產之甚多此礦與火泥灰石及碟同處用之極便每百分中有鐵至多四十九分至少十七分英國之鐵大半以此鍊取其七黑層鐵礦質與前者略同惟每百分含碟油二十分至三十分故鎔取甚易英國北鄙多產之皆間於碟層之內其八硫鐵礦質爲鐵硫昔因難分其硫而不用近時先以取硫或硫酸水餘者置於大爐內煅之久久去盡其硫可得最下之鐵凡礦所雜之泥或石甚多而鐵不及十分之二者不足鍊取

第三百七節　鐵之用

地產金類鐵爲最多且有特異之性故爲適用之物其重率以水相較若一〇與七七於重金內爲略輕而堅固則還勝別金焉所以房屋橋梁車船之類皆宜之其性足以任重也熱時可引長打薄故作極薄之皮極細之絲別金之所不及銅絲雖亦然徑十分寸之一者任奉力之斷界止得三百八十五磅而同徑之鐵絲斷界



第二百二十

得七百〇五磅鎔界除鉑之外鐵之熱度爲最多堪作火爐與鍋爐等器第其功用尙不止此所尤奇者爲能與炭相合而多少可從人所欲少者爲鋼其堅勁與鋒利倍蓰於純鐵多者爲生鐵其鎔界較少可以範鑄各形爲捶打所不能爲者

第三百八節　英國鍊泥鐵礦法

鎔鍊之先必以鐵礦燒煅去其水氣與炭氣將碟之大塊者平鋪一層作長方形之基址卽以泥鐵礦與碟屑層層相間堆成錐形若碟田所產之黑層鐵礦則不必用碟相間矣堆成之後卽在下層燃火數處使碟漸燒至盡礦乃鬆而易鎔若礦內多含硫黃亦已大半燒去又法用碟屑相間如前置陶內與燒石灰略同殊爲更精然竟有不先煅而卽鎔鍊者礦已煅成遂入冶爐鎔鍊爐之直剖面如第一百二十圖高五十尺至六十尺徑稱之外層磚石圍築內層再砌火磚近底作進風管或三或四用大力

風專鼓風熾火以生大熱風之漲力每平方寸須三磅至四磅凡新造之爐秘發火時不可驟熱以致裂壞須緩緩至一日夜而火始極熾然後添料日夜不熄可數年之久始重修也已煅之礦與碌炭同入爐固屬易鎔然與泥相合雖鎔仍礦也故必先使泥鎔鐵自與泥相離鐵既離泥其鎔甚難幸卽與燒料內之炭質化合方能易鎔泥既離鐵其鎔更難故必先有一質與之化合亦卽易鎔乃灰石之故也凡鋁養矽養卽泥與鈣養炭養卽灰石相合而遇大熱則鈣養炭養放其炭養與鋁養矽養化合而鎔成流質冷則結爲黑玻璃所謂鐵滓也故欲礦內之泥與鐵分離必與灰石和勻也

礦與灰石相和之後用碌層層相間滿盛爐內下層既鎔卽加一層於上口爐須常滿其風氣入爐底之時養氣與燒料內之炭質化合成炭養此氣上升再遇燒料卽放養氣一分劑與此內之炭質化合而皆成炭養然後遇紅熱之礦則收其養氣再成炭養而使礦內之鐵養變成鐵然尙未與泥分離必漸下至極熱之處與燒料內之炭質漸合漸鎔而成生鐵遂流至底其時礦內之泥舍鐵而與灰石內之鈣養化合亦鎔而流下因質輕於鐵而浮於鐵上較所成之鐵體積多至五六倍積聚既多隨使放出自斜面流下鐵已多積則開爐傍之塞使流於沙模或鐵模之內成半圓柱形名爲豬鐵鐵養變鐵之處在距底三分之一凡礦能化散者皆在此處散去爐內極熱之處在風管相近

冶爐之內每日夜用碌五十噸鐵礦三十噸灰石六噸空氣一百噸出鐵二次至四次每次得五噸至六噸鐵礦煅過者每百分約得鐵三十五分爲中數

煙通內所出之氣尙可重燒蓋所含者不特爲淡氣與炭氣又有輕氣與炭養氣性最易燒熱且甚大故大鐵坊內有以引入鍋爐之下運動汽機者有以引入煅礦之爐者有以引入燒生碌所出之爐者有以引燒熱風者皆以熱風冶爐燒生碌所出之氣體積萬分化分所含各質之數

	淡氣	輕養氣	輕氣	炭養氣	炭輕氣	炭養氣
	五五三五	〇六七三	〇三七五	二五九七	〇七七七	〇四三

各質之內炭養氣最毒人偶吸之卽死淡氣出入爐內無少改變或以爲在火爐下節遇燒料灰內之鉀並燒料之灰稍成鉀衰卽鉀淡炭三

冶爐所需空氣甚多然空氣冷者必收甚多之熱而費燒料所以先將空氣過紅熱之鐵管使變熱約至六百

度而後吹入有此法自可不必用枯碟非若冷風爐之必用枯碟也且鎔鐵之數相等而用碟不過冷風爐之半惟所出之鐵大不及冷風爐者其故有三一因碟所含硫黃更多於枯碟一因鐵所受之熱度甚大易收異質三因鍊鋼鐵之滓本屬棄物茲可復鎔而得鐵凡自礦內取出之鐵與滓內取出之鐵高下迥異宜明辨之蓋滓內多含硫黃與燐也

滓內流出以模受之使成大磚可爲建造之用或冶爐所出之滓係玻璃之類其質大半爲鋁養矽養與鈣養化合者餘者依各礦所含之質而有不同色常暗白而兼藍色或綠色或櫻色之紋

礦內所含異質欲收去之必以異質相配之物如含泥則用灰石如含灰石則用泥如石英即矽養則合用灰石與泥有巧思者用數種相配之鐵礦同鎔得其相濟之利而不必另和別物省碟多多焉鈣養不足則鐵變爲鐵養代鈣養與矽養化合隨滓流出鈣養太多則所成之滓難鎔而鐵泥兩質難分滓之再易鎔者爲六鈣養鋁養九矽養英國之冶爐兼用生碟與枯碟故必多加鈣養使碟內之硫成鈣硫所成之滓內約爲十二鈣養

二鋁養九矽養

滓內常有鐵或錳或鎂代鈣故公方即爲十二鈣鐵錳鎂養二鋁養九矽養尋常有此十一分亦各質之分數

矽養	三四〇七	鋁養	一四八五
鈣養	二八九二	鎂養	五八七
鐵養	二五三	錳養	一三七
鉀養	一八四	鈣硫	一九〇
燐養	少許		

滓自爐內流出以模受之使成大磚可爲建造之用或見其多含鉀養即以壅田乘其鎔時引風管之風吹入使成多泡而發漲甚大冷則鬆而易碎

第三百九節　生鐵

鐵質每百分含炭二分至五分則爲生鐵然又常含別質因冶爐內極能使各質放其養氣而成矽去則必與鐵相合如矽養放其養氣而成矽即入鐵內故生鐵每百分或含矽三分至四分又常含硫與燐但爲數甚微此二質能減鐵之結力故鍊鐵者亦設法以減之然鎔鐵之時微含燐者反有益因含燐則易鎔已鎔又易流出鐵內之硫大半得自碟內故鎔鍊以木炭爲盡善樹木暢茂之處皆用木炭所出之鐵最佳其燐或礦內原有或得自配合之質內又或含錳一二分亦

得自礦內原有之錳養間有含鈷鉻者其數亦甚微當以生鐵百餘種考驗每萬分所含異質之數

| | | |

同則所出先後之別也

花點鐵與各種相較結力爲最大所以鑄礮極佳鎔鍊深灰鐵之燒料比白鐵甚多故價必貴鎔鍊白鐵之時每百分約有五分隨滓而去燒料少也鎔鍊灰鐵之時每百分約僅二分隨滓而去燒料多也凡含錳之鐵礦常出白生鐵

深灰鐵重鎔之時則未化合之炭再爲鐵消化而仍與鐵化合故速傾於極冷之鐵模而使速結則外皮爲極白之色因冷之急而不及分離也各西國用此法鑄礮彈使外皮堅如鋼內質輭而仍爲灰色

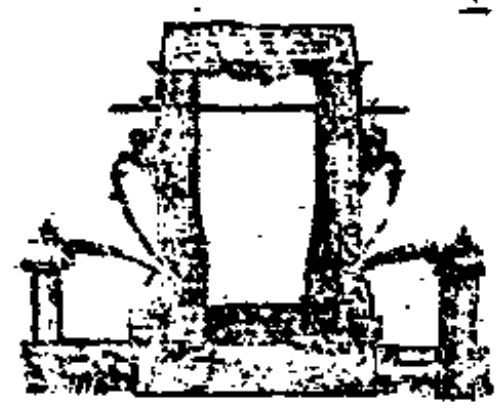
生鐵以水較重若一〇〇與六九二至七五三鎔界至多三千度

第三百十節　熟鐵

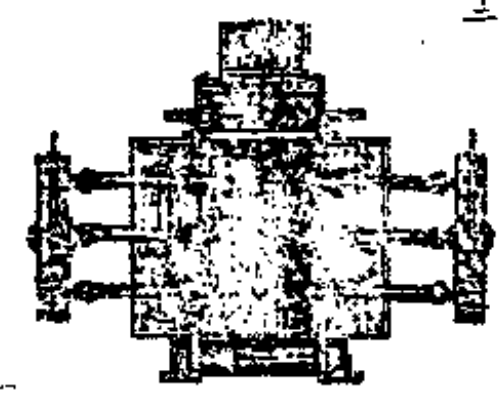
分出生鐵內之炭砂等質即成熟鐵蓋生鐵與鐵養同煅至極熱生鐵內之炭即與養氣化合爲炭養而散出砂則與鐵養內養氣之半化合爲砂養此砂養再與鐵養化合成易鎔之滓而與鐵分離

生鐵成熟鐵之法一爲提淨生鐵二爲鍊成熟鐵亦有不提淨而卽鍊者

提法將生鐵鎔之使多遇空氣其爐之直剖面如第一百二十一圖橫剖面如第一百二十二圖中有長方槽長三尺半濶二尺四旁各有夾層之生鐵邊夾層之空處有冷水流過內襯火泥一層二旁各有風管三向下斜二十五度至三十度



第一百二十一



第一百二十二

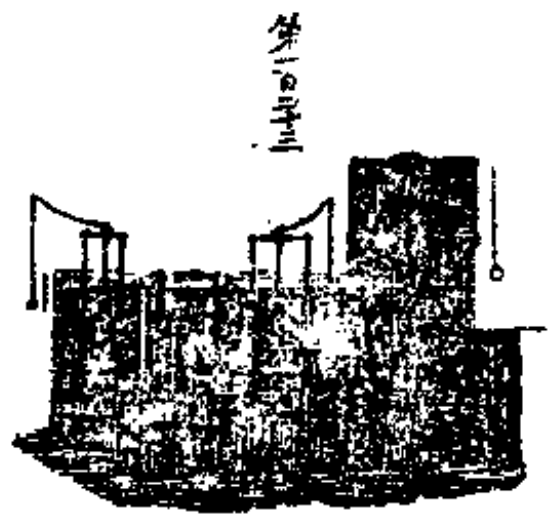
而對槽底槽內盛枯碌一層若鍊精鐵則用木炭將豬鐵五六條其重一噸至一噸半鋪於碌炭之上然後燃火吹風其風力須每平方寸有三磅吹之一刻鎔流下遇吹入之風氣稍有變成鐵養至槽底之時風氣吹於其面而鐵內多發炭養氣成泡視之如沸至二小時之久乃開其塞使流入淺平模內模外有生鐵所作如圖之上端是也模外冷水可使速冷俟鐵初結卽澆多水其面使脆所成之板約厚二寸其滓另模受之質爲二鐵養砂養其砂養乃生鐵內之砂所成

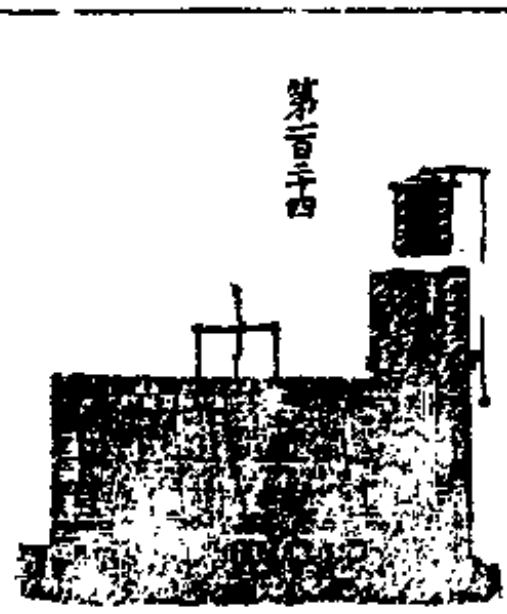
鐵已提淨其質改變從表爲每萬分所有各質之數

矽	○六三	硫	○一六
燐	○七三	錳	極微
萍鄉二鐵養矽養	○四四		
其得	一○○一七		

炭之所減不若矽與硫之所減硫已十去其九而爲鐵硫矽亦十去其五而爲矽養燐則所去不多亦爲燐養皆隨滓而去也

鍊法必用掉爐因鐵愈淨必有甚大之熱度方能鎔且必便於掉攪使生鐵與鐵養勻和以去其炭而前爐所不能也爐之外形如第一百二十三圖直剖形如第一百二十四圖煙通甚高可得極大之風上有蓋可司風之大小盛碟與盛鐵之處用火磚作限使鐵不與碟相遇盛鐵之處長六尺近爐柵者濶四尺近煙通者濶二尺或用生鐵或用火磚爲底鋪以極難鎔之鐵滓一層一有空處使空氣透過而易冷其一面稍斜下而向爐尾近煙通處斜下更多最低之處有孔滓由此流出此爐得熱甚大放知有三千度周圍包以鐵皮冷空氣不自磚隙透入而熱不散


第一百二十三


第一百二十四

淨生鐵五百六十磅打成小塊堆於盛鐵之處再用打鐵時落下之衣郎鐵養並打出之滓其一百二十磅加於堆上發火使鎔以鐵棍入傍孔掉攪使生鐵盡遇鐵養則鐵內之炭質與養氣化合成炭養發泡如沸自初鎔郎掉攪不息至一小時而炭質大半已去鐵則漸結如沙粒間有成塊者俟盡能如是而不發炭養氣則知炭質幾盡郎可提高煙通之蓋使火更猛鐵能稍輭而有粘力乃開爐尾之孔使滓流去用鐵棍將其鐵搏成多塊每塊五六十磅皆置爐內極熱之處屢用鐵棍按捺擠出其滓然後密閉爐旁之門使爐內得極大之熱良久取出在輪擬椎下打去其滓且郎連諸塊爲一長塊郎置有槽雙軸軋成長條名一號鐵條性硬而脆不可作任受急力之器而可爲鐵路等用若將一號鐵條剪斷用小鐵條捆緊入二號爐煅至白熱取出諸捆急入有槽雙軸軋過則諸捆粘合而捆內各條亦粘

合連成長條欲作何形再過何輪名二號鐵條質有紋理比一號者牢固再如前法數次卽名三號鐵條紋理均勻而平行更能牢固且所含之炭矽燐硫皆與養氣化合而去幾若盡矣

豬鐵不先提盡卽入掉鐵爐所得三號鐵條各質比較之數

	炭	矽	硫	燐
十萬分				
灰色豬鐵	三一七五	二七二〇	〇三〇一	〇六四五
一號條鐵	〇二九六	〇一二〇	〇一三四	〇一三九
三號條鐵	〇一一一	〇〇八八	〇〇九四	〇一一七

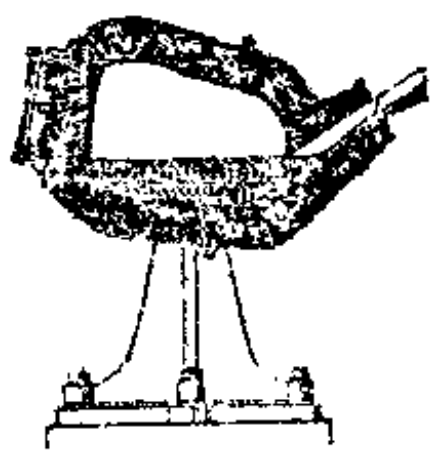
每豬鐵一百磅初過掉鐵爐一次約得九十磅此十分之一卽散出爲炭養之炭並隨滓而去之矽燐硫鐵四質夫掉鐵滓之要質雖爲鐵養與矽養然雜別質依所用之生鐵是何種所加鐵衣鐵滓是何種爐底所襯爲何質化分其滓而得所含各質之數

鐵養	五七六七
矽養	八三二
鐵硫	七〇七
錳養	〇七八
鈣養想自爐底所出因有時特以鈣養爲爐底以助去其硫也	

鐵養	一三五三
燐養	七二九
鈣養	四七四
鎂養	〇二六

第一百二十五

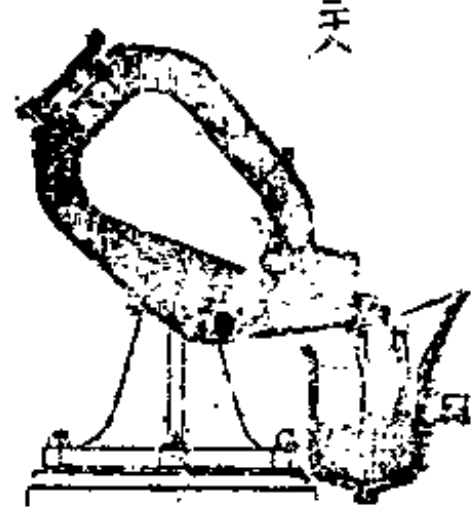
第一百二十六



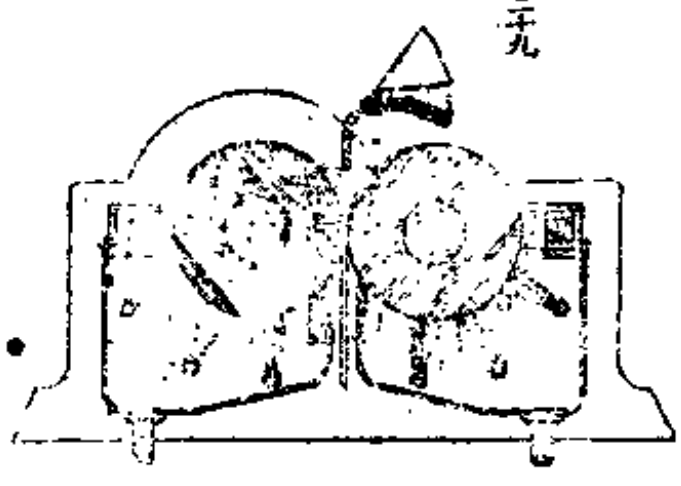
掉鐵之法覺有大弊多端一爲多費人力二爲爐熱甚大工人受之生病更兼光焰甚烈傷目生醫三因每日夜至多掉鐵十爐至十二爐每爐不過五六百磅故欲鍊盡一冶爐所出者必有五六掉鐵爐方能敷用且鐵屢出屢入爐必易壞須多備數座以爲更番修理近人設法初用搖動之爐可省人力繼有別色麻者奇想天開不費人力不藉搖動不用碟炭獨以空氣吹入鐵內能成熟鐵堅鋼初似駭人聽聞實則盡物之性窮理之奧也爐式如第一百二十五圖外殼生鐵鑄成二半以螺釘連合旁有櫃可傾倒內襯火泥空氣自底孔甲吹入每方寸必有抵力十五磅至二十磅由旁櫃轉達底孔極大者可容生鐵十噸用法先將爐橫仆如第一百二十六圖以

第二百二十七

第二百二十八



第二百二十九



一百二十八圖受以範模任鑄何物每獲數一百分可得熱鐵八十五分又有軋器乘其鎔時輾成鐵板如第一百二十九圖

此法雖省力省時省費然欲多去硫燐二質則不及掉鐵爐也故有吹入水氣之法以水氣遇大熱即化分爲輕養二氣易與硫燐化合而散出但欲作上等熟鐵必用上等鐵礦鎔取之生鐵用此法煉鋼見下節

別色麻法鍊成之熟鐵其各質之數如左

生鐵十萬分	入爐之先	
炭	三三〇九	
矽	〇五九五	
硫	〇四八五	無
燐	一〇一二	
熟鐵之極精者每千分必含炭一分至五分微含矽硫燐等質鐵若眞純其堅固反不及微含炭者惟含硫與燐必有二病一名熱脆因含硫也硫有千分之三十三分則不能粘合一名冷脆因含燐也燐有千分之五分熱時甚飄冷則易斷	出爐之後	
	〇二一八	
	〇四〇二	
	一一〇二	

鐵質堅固之理尚未確知姑置勿論若論精粗不特以所含炭矽硫燐鉱之多少尚依此各質之點在鐵內排列之狀及與鐵相切之疎密

熟鐵之條極精者纖纖折斷見有直順之紋理蓋質點

之排列平行也故能牢固特甚若粗鐵則見錯亂之顆粒顆粒愈大鐵愈不固或言鐵內含燐顆粒必大故冷脆也鐵若常受振動雖初造之時爲直紋久亦變爲顆粒如汽車鐵橋可見此據

熟鐵雖鎔之極難然易於粘合將鐵煅之極紅撒沙或泥於其面使所成之鐵養變成鐵滓搥打而擠出之卽自粘合若鐵久燒而熱過大則不能粘合且顆粒變爲甚大

第三百十一節 鋼

鋼之異於鐵者焠水之後變爲甚堅甚脆然熟鐵亦微含炭常依炭之多少而此性隨之若千分之鐵而炭不及五分此性卽不能免故電氣法所得之純鐵焠水豪無堅意也最精之鋼每千分含炭十五分若含十七分幾爲生鐵矣所以熟鐵係千分加以炭十五分卽成鋼生鐵而去其炭每千分留炭十五分亦卽成鋼故作鋼有二法英國則以熟鐵加炭將鐵條與木炭其置箱內加以大熱數日箱以火磚或石爲之長十尺至十二尺濶三尺深三尺以二箱同置一爐如第一百三十圖爐形如覆碗用磚砌成熱度均勻不減不增其木炭打爲粗屑以二分方孔之篩篩之將此炭屑平鋪一層於箱

底次將上等鐵條橫排一層每條相離少許亦間炭屑如此層層相間每箱盛鐵條五噸至六噸面鋪溼泥或沙厚約六寸箱端有孔用一稍長之鐵條出於外以便抽出察視起火須緩急則箱裂熱至二千度略如銅之鎔界恒不少減歷時之多少依鋼之優劣定之平常不甚堅之鋼六日至八日可成若欲最堅之鋼則加多二三日已成之後緩緩減火再過十日方冷冷定而開箱取出內質與外形盡皆改變面生大泡乃鐵內有氣質散出之時所成也然難知其爲何氣及自何而成或言微含之硫變成炭硫氣或言炭養氣入於鐵內而成炭養氣若將此條斷之見極細之顆粒與熟鐵之紋大異化而分之知鐵千分收炭十五分最奇者不特遇炭之處改變而內質亦皆改變也依化學之理或因炭與箱內之養氣化合成炭養而鐵收其炭養之半炭而變鋼所餘之氣變爲炭養氣此炭養氣再收炭一分劑而又變爲炭養而再放出與鐵故內外均變也或曾試熟鐵一立方寸煅紅之時能收炭養氣四立方寸一五由是

知炭入鐵之故其炭養至冷仍存鐵內而不去惟加熱至成鋼之熱度則變矣

泡面鋼之質點與紋理尚不停勻有炭多之處有炭少之處有緊密之處有鬆疏之處欲除此病須剪爲短條用鐵絲捆縛煅至粘合發白色於輪撥椎下打之每分時打以三百數其椎重二百磅至二百五十磅每捆皆打成條與打鐵條同已紅熱而未打之時必先用沙撒於其面與鋒同理打過之鋼其質甚密甚勻可以打薄引長宜作剪磋等器俗名剪鋼或再摺疊成捆煅打一次名二號剪鋼更佳

鋼質極勻必用鎔法將泡面鋼三十磅打碎盛於火泥罐內大火鎔之面上蓋以玻璃使不與養氣化合已鎔之後將諸罐同傾於一模可成大塊此名鑄鋼比剪鋼之質更勻更密更堅然紅熱之時甚脆以此作器須愼有人將炭粉與錳養和勻乘鋼鎔時每百分加以一分能使鋼之顆粒甚細若於模內先置熟鐵一條而將已鎔之鋼傾入則粘合爲一熟鐵之靱可補鋼之脆鋒鎔之器毋以鐵爲刃

加錳養於鑄鋼可減價甚多因此法可用英國鐵所作之泡面鋼作鑄鋼如不加錳養者必用瑞顯與俄國之鐵所作之鋼已成器煅紅焠水或油或汞俱可堅如金鋼石而體稍漲大未焠者以水較重爲一〇〇與七六六未焠而輭已焠而堅其理略同於灰生鐵與白生鐵之別因堅鋼內之炭化合在質內而輭鋼內之炭在質內未化合也將輭鋼消化於强水炭則不能消化而沈下乃實據也堅鋼加熱至紅而使緩冷仍變輭鋼若加熱不多俟其變色面自冷則所加之熱度與其堅有比故欲何等堅卽加何等熱最堅之鋼脆性幾如玻璃無適於用必重加熱度若干則改變脆性而有凹凸力其堅適能合用堅鋼加熱至四百三十度而得淡黃色者因生鐵養一層也再熱則漸厚至四百七十度而爲深黃色至四百九十度則更厚而爲紫色再熱至五百二十度爲深紫色至五百五十度之熱而色再熱則爲暗黑色已成厚皮矣四百三十度之色見淡黃鋒刃甚利五百五十度之熱又太輭而不利惟凹凸力則甚大各器相宜之熱度如左

器名	熱度	色
醫刀剃刀	四百三十至四百五十	淺黃
便用小刀	四百七十	深黃

剪銅鐵大剪並琢生鐵之鑿　四百九十　櫻黃
便用稍大刀並木匠器具　五百一十　櫻紫
食刀　五百二十　紫
表發條與軍刀　五百三十　深紫
鑽鑽　五百五十　藍
刺刀與細鋸並針　五百六十　深藍
鋸　六百　暗藍

加熱即退火也一切鋼器退火之後必再磨惟表發條則不磨而色仍在欲辨器之爲鋼爲鐵可將硝強水滴其面鋼則有黑點因炭自質內分出也鐵不含炭故不變也

鋼質小器如鑰匙與洋鎗之機頭常受扭折之力應使外皮有鋼之堅而內質無鋼之脆須用熟鐵造成再於外面包以含炭之質如骨灰粉或鉀衰鐵加熱煅紅則炭質入於外皮而成鋼或置木炭粉內煅紅亦得外堅若反其法即能使生鐵之器有結力用鐵養或錳養同盛火泥箱內封密加熱煅紅至六日之久後使緩冷則養氣與生鐵內之炭矽等化合爲炭養或矽養而生鐵變成韌性

鋼之堅性依含炭之理或以爲淡氣及與淡氣相類之質然化分鋼質所得之淡氣極微故知非確論也或又言所含爲鐙此說更無確據若將鐵條在碳氣內久加大熱亦變爲鋼化分此氣而知其炭減少若干因知含炭之理不易也

別色麻之初法鍊鋼與鍊熟鐵相同惟度所留之炭爲千分鐵之十五分即不吹風傾出而爲鑄鋼後法使鐵盡變爲熟鐵再將一種白生鐵俗名鏡鐵另鎔傾入爐內少傾待勻傾出所成之鋼比初法更妙蓋鏡鐵爲多含錳養之鐵養炭養礦以木炭鎔取故多含炭與錳也此鐵常成大光片粒

化分普魯士鏡鐵所得各質之數

鐵	八二八六
錳	一七一
矽	一〇〇
炭	四三二
共得	九八八九

質點勻密之鐵名爲密鐵實乃少含炭之鋼也作法將最好瑞顛鐵條與含炭之質同鎔質性甚韌最可打薄因已鎔過故比掉鐵更勻也

八里鋼作法將鐵條以絕無硫黃之燒料鎔之而得極

淨之生鐵再用類乎別色麻之法去其炭數分若鎔時再加以錳則更良

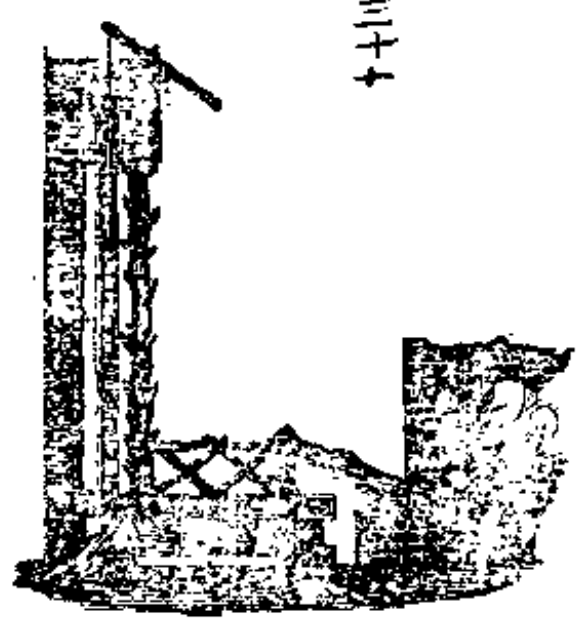
掉鋼作法掉鐵之時炭未盡去即停掉每鐵千分約留炭十分或十五分

自然鋼或名日耳曼鋼作法於提淨生鐵之時未至全淨而即止若生鐵含錳則所得者更佳

格路百鑄鋼出卑利智國宜作礦及礫彈取此種之礦爲紅色或棲色或炭養鐵礦用枯碟鎔鍊次用掉法使成鋼其生鐵含錳本多至掉時雖去不盡也此鋼千分常含炭十二分用鑄大礮再加熟鐵鎔鑄之罐筆鉛爲之每罐可盛三十磅鑄極大之礮至十六噸重者須用罐一千二百箇並用工人四百名輪流取罐傾入槽內再流入模不可間斷鑄成之後宜緩冷須用灰爐圍至二三日之久

第三百十二節　熟鐵又法

鍊成熟鐵常以生鐵重鎔此則不先取生鐵而徑用鐵礦鎔鍊乃古法也且古人并不知生鐵爲何物也若有礦之甚淨而含鐵甚多者如黑鐵礦與紅鐵礦及燒料價廉者亦可爲之稽古之士嘗在鍊鐵舊處取得遺滓即以化分法驗知其不知用配合之料



第一百三十一圖

小試取鐵法如第一百三十二圖甲爲火泥罐高約三寸內盛淨炭粉築實而作一窩將紅鐵礦百釐白石粉二十五釐白泥二十五釐研細和勻入炭粉窩內再用

第一百三十二

炭粉蓋之鑵口亦蓋密即入火爐
四圍加枯碟小塊吹風熾火約半
小時取出待冷連鑵打碎即得生
鐵一小塊

取純鐵法用最好熟鐵五分加最純鐵養一分置鑵內
以無鉛之玻璃粉蓋之再以火泥封固鑵口入爐加大
熱約一小時即得極純之鐵其色如銀

上海曹錘秀繪圖
新陽趙元益校字

英國韋而司撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

第三百一十三節　錳之根源

錳爲灰白色之金無甚大用形與性皆如生鐵甚脆而堅不能鑽磋祇可磨礦用小粒作尖鋒可劃玻璃微能藏吸鐵電氣不甚熱之空氣不能侵易爲酸水消化取法將錳養炭養與木炭屑相和置火泥鑵內加大熱鎔之即得錳尙合炭少許與生鐵之含炭同可再與錳養炭養同鎔則炭去而純或言與別金類鎔和自有大用地產錳礦雖不少而未見有自然獨成者與養氣二分劑化合者甚多凡草木灰內及湖水內皆微含此物溪河之底有火結之石其外皮有黑點卽此質自水中結其上也

第三百一十四節　錳與養氣化合之質

錳與養氣化合而能獨成者三　錳養　錳養　錳養　錳養

不能獨成而有配性者二　錳養　錳養

錳養礦美國日耳曼國司班牙國產之甚多成塊色黑研爲粉可作玻璃及漂白粉取養氣等用又取錳之各質多用此物錳養無爲本之力故不能與配質化合若加入濃硫强水掉勻則養氣之半化散而成錳養卽有爲本之力能與硫養化合成錳養硫養惟錳養礦兼含鐵養若再煸乾煆紅則鐵養三硫養化分而硫養盡能散出但存鐵養矣錳養硫養則因錳養爲本之力大雖紅熱而硫養不能化分置於水中則錳養硫養消化而鐵養不消化濾取其水煮稍乾冷而結成淺紅色顆粒卽純錳養硫養也粒內含水五分劑可爲刷印樣色黑色花布之用消化於水而加鈣綠水結成黑質仍錳養也若不加鈣綠水或鈉養水結成白質乃錳養也遇空氣則漸收養氣變爲錳養若不加鉀養水而加鈉養炭養水亦結白質乃錳養炭養也直取錳養法將錳養炭養置管內加熱以輕氣過之不使遇空氣則成錳養又有以得錳養或成淺綠色顆粒閙有地產者成方橄欖形顆粒又有地產含水錳養顆粒恆見於錳養礦內錳養爲本之力不大消化於酸水成深紅色加熱則養氣小半散出而變錳養之雜質餘錳養硫養與鉀養硫養化合名錳礬性同白礬用錳少許加入已鎔之玻璃卽得葡萄色蓋成錳養砂養也或言淺葡萄色之寶石因含此質也凡錳與養氣化合之質在空氣內加熱俱

變錳養或謂係二錳養與錳化合物與錳礦也其色或紅或棲成後不易改變又有一種礦內亦含此質錳養與鉀養化合之質有奇性取法用錳養粉四分鉀養綠養三分半相和再用鉀養輕養五分與少水消化傾入前物之內掉和曬乾置瓦罐內煅紅歷一小時待冷變成深綠色之質即鉀養錳養也試以消化於水內初時爲淺綠色須臾變深綠色又變爲藍色再變葡萄色後又變大紅色錳與各配合成之色皆如玫瑰花最爲悅目與別質化合之質大半有稗於化學如錳養能化分輕綠而得綠氣又爲取養氣最廉之料又爲玻璃之顏料

第三百一十五節　鉻之根源

鉻無自然獨成者惟與養氣化合之質有數處產之取法用鈉與鉻綠同鎔即得方橄欖形顆粒色灰白甚脆而堅至濃之强水不能消化若用鉀所得者爲粉强水易消化之常見含鉻之礦俗名鉻鐵即鐵養與鉻養化合者瑞顯國俄國美國皆產之

鉻與各質化合色皆悅目故可作繪圖之顏料或染布之顏料或玻璃磁器之顏料有數種寶石之色即鉻養也用鉻鐵礦研碎與鉀養淡養相和鎔之則鉻養與養氣化合成鉻養再與鉀養化合成鉀養鉻養將鉀養鉻養加以硫强水又得一新質即鉀養二鉻養紅色之粒鉻之諸雜質大半藉此爲之

第三百一十六節　鉛養鉻養

將鉀養二鉻養水加鉛養酸水則結黃色定質沈下即鉛養鉻養取出洗之待乾爲繪圖之黃顏料再與白石粉或白泥和勻即得各等黃色加以普魯士藍即得各等綠色

第三百一十七節　鉻養

取法用鉀養二鉻養消化於冷水至飽足將此水四體積與極濃硫强水五體積相和則自發熱待冷而鉻養沈下成晶粒色大紅形如針將水傾出以粒置於乾磚上用玻璃罩覆之而令漸燥是爲鉻養若遇生物即速化分而壞若遇醋或以脫則放其養氣而使焚燒試將醋或以脫盛於玻璃杯內投以鉻養少許立見焚燒又將少許盛於乳鉢加入樟腦四分之一輕輕研之再以醋相離數尺滴下則速燒如火藥而乳鉢內所賸者爲鉻養色鮮綠形如嫩苔

第三百一十八節　鈷之根源

鈷爲紅灰色之金地產無獨成者惟空中墜下之鐵中有之鈷礦恆含鉀與硫或含鎳銅鐵錳鉍取法將鈷養

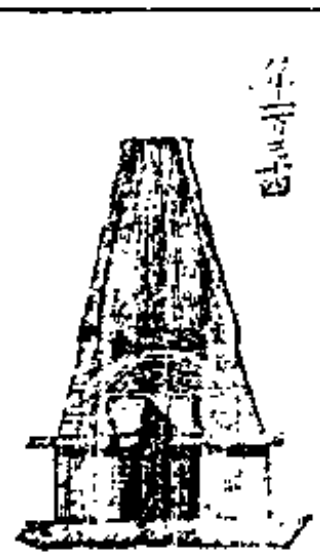
草酸置磁鍋內蓋密加大熱即得鈷性與鐵略同取鈷養法將鈷礦煅紅去其硫與鉀之大半次用鹽強水消化之漸加鈣養使所含之鐵養結成而留下鉀亦結成鐵養鉀養沈下再以輕硫氣過之則所含之鉍與銅次第結成而水內止含鈷與鎳矣加熱沸之化散其輕硫氣加鈣養以減輕綠之性再加漂白粉則結黑色之質沈下即鈷養也而水內止含鎳矣鈷養恒用爲玻璃之顏料藍色甚美如以少許硼砂玻璃粘取鈷養淡養入吹火燈鎔之可見艷藍色

第三百一十九節　鈷綠

鈷綠作水名爲冷隱墨取法將鈷養入鹽强水內消化然後加熱化散其水而成紅色之粒即鈷綠也再消化於清水將此寫字淡而無跡遇熱乃見蓋鈷綠之內恒含水遇熱而水化散字跡自顯爲深藍色冷則漸收空氣內之溼氣而字跡仍隱

第三百二十節　鎳之根源

鎳爲光亮之金色白如銀可抽爲絲比鐵易鎔地產者恒與鉀硫鈷相合然亦不多見取法將取鈷留下之水再加鈣養則鎳結成沈下凡空中墜下之鐵內幾皆有之間有鐵質百分鎳居十分者與各配化合之質色多



第三百二十三圖

第三百二十四圖

百三十三圖第一百三十四圖

者皆雜異質如鐵鉛鉀等

鑵底有孔孔內入鐵管透上至三分之二管之下端出於爐底之外加熱之時初見管口有藍色光焰即炭養也次見綠光知鋅已化氣而燒即在管之下端用不洩空氣之器受之即能凝結爲定質矣此爲淨物凡尋常

第三百二十三節　形性

鋅爲藍白色之金性稍堅碎而視之其紋顆粒攢簇不冷不熱則脆加熱自二百至三百度可抽爲絲可打爲箔且可摺疊搥打與鐵相同由此而冷韌性仍存若熱至四百度則又脆置於乳鉢可研爲粉熱至七百七十度而鎔再熱至紅色而化氣其氣若遇空氣則焚燒光色蒼翠變成鋅養落下爲白粉狀如棉花鋅遇溼氣則生鏽亦是鋅養結於外皮適能保護內質再不受侵所以金類在露天必用鍍鋅之法

第三百二十四節　鍍鋅法

鐵皮鍍鋅將鐵先浸於淡硫强水以去鐵面之衣即鐵養次用鍋鎔鋅面蓋淡輕綠隨將鐵皮浸入用淡輕綠之意使鋅不與養氣化合也設有一點鋅養著鐵面鋅即不能粘合粘合之後能藏陰電氣而鐵不生鏽

第三百二十五節　鋅養又名鋅白

鋅與養氣化合止此一質純者爲白粉與油相合可作白漆但不能及鉛粉之光亮而勝於鉛粉有二事一遇輕硫氣不變二不害工人近有人用鋅養與膠調和刷於牆上或木上再用鋅綠亦如之其鋅綠即與鋅養立刻化合而面即光滑如玻璃鋅養與各配合成之質俱白色人若服之即大吐然用鋅養硫養少許又可用爲印布之色取法將鋅硫礦加小熱煅之則鋅硫皆與養氣化合而成鋅養硫養入水中消化濾取其水煎稍乾結成顆粒粒內含水七分劑或用鋅入硫强水消化煎稍乾亦結鋅養硫養顆粒粒也

第三百二十六節　鋅綠

鋅入鹽强水消化即成鋅綠水能收輕硫氣與淡輕氣及朽腐各臭氣又能使動植物質不朽腐若將鋅綠水煎乾則得鋅綠流質冷則結爲定質易收溼氣而消化

第三百二十七節　鎘之根源

鎘爲白色之金形如錫性如鋅熱至二百四十二度而鎔一千二百八十度面化氣常合於鋅礦內而不多煽礦取鋅初見樓色之光即鎘也故用先出之鋅可取之將初出含鎘之鋅入淡硫强水消化以輕硫氣過之則結光黃色之質爲鎘硫可作顏料入濃鹽强水消化再加淡輕炭養則結鎘養炭養再與炭粉同置甑內加熱鎘乃化散收而得之鎘三分鉍十五分鉛八分錫四分鎔和熱至一百四十度即鎔鎘礦可爲照像之用

第三百二十八節　錮之根源

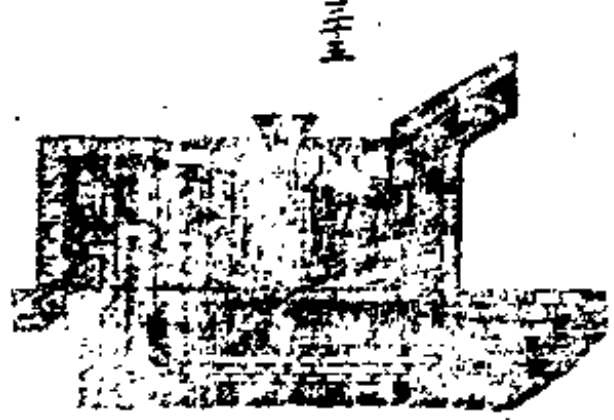
錮礦產日耳曼國近時用光色分原之法攷得其原質

色白而可打薄入鹽强水能消化熱至紅色即燒見茄花色之光而成鋇養色黃

第三百二十九節　鉛之根源

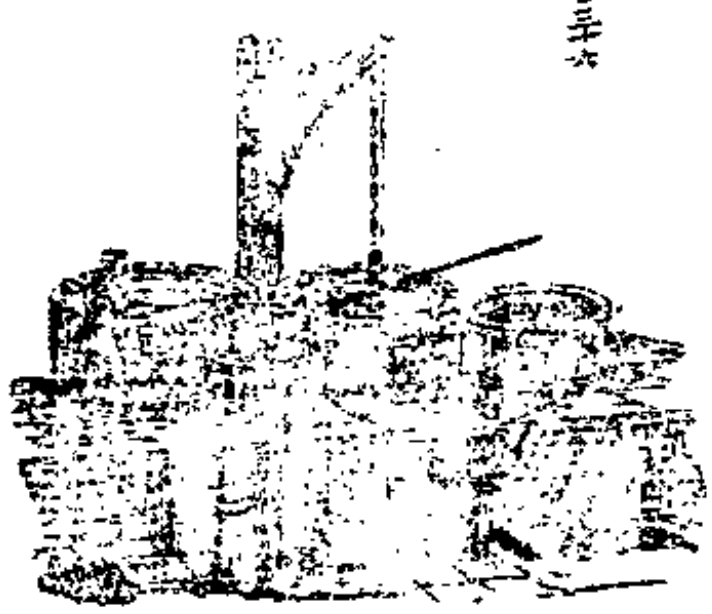
鉛之獨自生成者甚少與別物化合而爲礦者甚多如鉛硫礦英國產之極多視之如純鉛其顆粒爲正立方形故易剖爲方粒鉛硫礦之脈內常見銅硫礦與鐵礦脈旁常有石英鋇養硫養鈣弗礦又鉛硫礦內常含銀硫間含鉍硫與銻硫英國日司班牙國有鉛養炭養礦新金山多產鉛養硫養礦運至英國取鉛常用之鉛大半自鉛硫礦取出取法先將礦搗碎衡洗去其異質即

第三百二十九



與鈣養和勻置於倒焰爐內作凹形如第一百三十五圖加熱而任空氣透入則礦之小半漸與養氣化合成鉛養硫養與鉛養歷二小時加以前次所成之滓再加大熱屢次掉攪使滓與鉛養盡過未變之鉛屢開爐門使多過空氣而皆化合盡成鉛養並鉛養矽養若初時多用鈣養必多成鉛養入滓內若鎔後再加鈣養與煤屑滓反多放鉛養再加大熱將滓取出開爐旁之孔使鉛流出以器受之如含銀則取鉛者注意在銀見後提銀去鉛法純鉛所含之銀以千分之三分六爲最多前四十一年英國人名白天生以含銀極少之鉛每噸止有三兩者不用大費亦能分出其法排列十鐵鍋如第一百三十六圖將鉛入第五鍋內鎔之使緩冷頻頻掉攪有先成粒者用鐵笊籬取出恐已冷故另用小鍋鎔鉛以煙熱之傾入第六鍋內取至留十分之五則將所留者傾入第四鍋內再於第五鍋內加鉛鎔之如前而第四鍋內者亦用鐵笊籬取出傾入第三鍋而第六鍋內者亦至半將所留者傾入第四鍋內餘鍋內取至尚有二兩末鍋者每噸可得銀三百兩加法過爲之首鍋者每

第三百三十



亦能隨銀而出

第三百三十節　形性

鉛爲藍灰色之金可作薄片可抽長絲質甚輭而結力甚小熱至六百二十度而鎔將冷而結成定質之時縮小甚多故不能模鑄爲器熱至紅色稍能化氣新割之面光而且亮遇空氣片時生鏽一層卽是鉛養能保全質不再鏽空氣亦不能鏽或封於清水瓶內而不遇空氣永能光亮若遇空氣而又兼清水生鏽甚速○

鉛所成之雜質能消化於水者爲大毒之藥其毒食之不多微而不覺漸漸積多生病多端西國常用爲引水管或盛水桶之內視水內如有消化鉛質之物久食成病再久卽死各水消鉛之性各自不同極純之水而含氣質者或汚水含淡養之雜質或綠氣之雜質或生物質如糞堆洗下者如圓圃流出者此等水過於鉛管必消鉛質而成毒性惟水含硫養之質或炭養之質或燐養之質過於鉛管雖微能消鉛不致受害若水含鈣養二炭養而過於鉛管食之不毒蓋地內所出之水常含此物故過鉛不成毒性因此三物與鉛化合在鉛面結皮爲鉛養炭養或鉛養硫養燐養此皮既成其質再不能消鉛矣屋瓦流下之雨水所含之質不甚消

第三百三十一節　鉛與養氣合成之質

其質有四鉛養　鉛養　鉛養　鉛養

鉛養卽鉛面所生之鏽

鉛養爲黃色之粉取法將大鍋盛鉛燒鎔之令風氣吹過初時變灰色之粉卽鉛養與未變之鉛風過久久盡變爲光黃色卽密陀僧如小試之將鉛少許置於炭上以吹火筒吹鎔之炭面所成黃色卽鉛養也此物用處甚多如作玻璃及磁器之面又與油內之乾質合成水所不能消化之肥皂此肥皂可作畜藥又與數種油同熬成漆甚佳

鉛養爲最佳之紅色粉卽鉛丹取法將鉛養煅至將鎔久使風氣吹之卽成此物用作玻璃之顏料及紅火漆與紅紙等

鉛養有地產者爲長立方形色黑煉取者爲深紫色之粉將硝强水一體積水五體積相和次將二鉛養鉛養若干加入而煮之洗淨曬乾卽得其性易放養氣與別質以硫黃相同之能自燃故可作自來火

三百三十二節　鉛養炭養　詳鉛粉有地產者但不能常得故須造製西國有數處造者甚多最淨者爲細而滑之白粉入水不能消化若以淡硝强水或醋酸即能消化作法有二其一將鉛養入醋酸消化後令炭氣過之洗下之質即是其二用小瓦器無數每器盛淡醋至半將鉛皮一張卷作螺形浸入如第一百三十七圖其器以鉛皮蓋之層層累積高十五尺至二十尺用馬糞或硝皮用過之樹皮周圍堆護數月之後揭開取出蓋變白粉洗而研之此名荷蘭法所得爲更淨其變化之理因糞朽爛生熱令器內之醋酸成氣質即在鉛面成鉛養醋酸皮此皮遇糞所生之炭養即放其醋酸而與炭養化合成鉛養炭養而所放之醋酸再與鉛化合而再遇炭養再放如前至鉛盡變而後已樹皮亦同此理此淨物也作僞者以鎖養硫養相和欲試之投於淡養或醋酸之內能消化者爲淨所餘者爲僞

第一百三十七

第三百三十三節　鉛之雜論　淡硝强水鹽强水不甚侵鉛惟濃者始能侵蝕欲試水內有鉛可用硫强水傾入必有白色之質沈下或用輕硫水傾入必有黑色之質沈下即鋅硫也水內之鉛雖甚少數時之後亦必見再鉀養二鉛養水或用鉀碘水傾入所沈下者爲黃色之質若將鉛所成之雜質消化於水而以鋅置其內則生電氣而電氣使水與鉛質化分結於鋅面如第一百三十八圖是也○人若誤食能消化之鉛質必致毒死可將鎂養硫養（即瀉利鹽）服之其硫養即與鉛化合成鉛養硫養在腹不能消化故不害人但忽然誤食者此法可治若逐日所食積於腹內則不治

第一百三十八

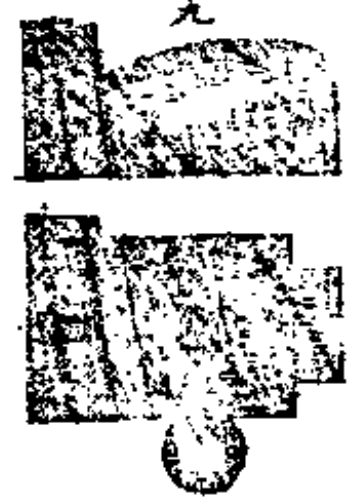
第三百三十四節　鉛和別金　鉛和別金各適其用如打獵之鉛子微和以鉀則易成圓粒而堅固作一空塔高百餘尺鎔鉛於頂置大水箱於下將已鎔之鉛傾入一器器底多小眼滴滴墜下自於空中成粒而堅落入水中不致相擊而不圓作大粒者其塔必高一百五十尺然亦有不圓者棟法將鉛子置於斜面圓者滾而直下不圓者或停止或滾而旁矣作印書之鉛字用鉛三分銻一分和鎔則將結之忽然漲大故能充滿範模稜角鋒起鉛錫半可作烙之用

第三百三十五節　鉛之根源

前九年西人名克路克司以鐵礦燒取硫强水將引氣管內所結之質用光色分原法試分而得之其光帶現綠色線比鋇之線更亮後有人在泉水內亦得此物然比硫强水引氣管內所出者甚少取法將管內之質浸入沸水加以濃鹽强水極多則得鉛綠結成沈下取出而入硫强水消化煮稍乾待冷結成鉛矾將此矾置煤氣內化之而入鋅塊其內鋅面結成鉛養變爲黃色鉛已加熱鎔成整塊形與鉛相同遇空氣而生鏽更易於鉛盡於白紙亦有黑線但少頃而成鉛養變爲黃色鉛已生鏽而嘗之辣味甚烈或以烈列入鹽類因鉛養易在水內消化也故以鏽者浸於水中則反新然鋅塊置鉛雜質之水內鉛能結於鋅面且浸於水中不生鏽必非鹽類也鉛綠遇水難消化而鉛硫遇水不能消化此性與銀相似鉛入淡硫强水亦發輕氣又與鋅同鉛養與各配化合之雜質性皆毒與鉛同

第三百三十六節　錫之根源

錫礦常爲錫養常雜含鉀之銅鐵硫礦間雜鐵養與錳養之養氣與炭質化合散去而錫卽分出可將鏟取去其滓開爐旁之塞以器受之再去其滓前後二滓皆可再與錫礦同煅



及鉀皆與養氣化合爲硫養與鉀養散去其鐵與養氣化合爲鐵養其銅硫之半與養氣化合爲銅養硫養煅畢取出置露天澆水其上數日使未變之銅硫盡變銅養此時每礦百分可得錫六十分至七十分將此礦每八分加煤末一分再加鉛養或鈣弗使與泥成滓灑水溼之攪和再入倒焰爐每次約一噸加熱初小後大不使其錫養與矽養化合成滓致難分出密閉爐門煅六七小時則錫養之養氣與炭質化合散去而錫卽分出可將鏟取去

而取錫澤內若有純錫之粒可揀碎揀出傾入模內成塊尚非純錫常含鐵鈾硫銅鎢少許提法將錫塊置倒焰爐成空心堆加熱至錫之鎔罩則錫鎔而流出留者變爲錫養而銅等亦皆與養氣化合留於爐底鈾則變爲鈾養散去錫已鎔而受於器其質甚輕異質難自浮出必俟器內積至五瞓乃以溼木攪擾使多發汽泡而帶異質同浮始爲純質可傾於模內然在器內之時純者在上可以打碎不純者在下不能打碎也錫礦若多含鎢將其礦與鈉養炭養和勻入倒焰爐鎔之則鎢養成鈉鎢養鎢養入水能消化煮稍乾使結成鈉養鎢養顆粒印花布用之

小試取錫法用純錫礦一百釐鈉養炭養二百釐乾硼砂二十釐和勻入磁炭屑之泥罐內與試取生鐵同法

第三百三十七節　形性

錫性易鎔可打爲箔色白如銀而較輭若屈曲之簌簌有聲乃質內之粒磨軋而生與養氣無甚愛力所以在空氣或溼氣內熱度不大永能光亮加熱至四百四十二度而鎔如再加熱亦不化散但與養氣化合甚速而能燒有白亮之光焰淡硫強水幾不能消化鹽強水雖能消化而緩硝強水則消化甚速成爲白粉卽錫養也若將錫粉燒去所含之水可作磁器之白釉又可磨擦玻璃使晶瑩

第三百三十八節　錫與別物合成之質

質有數種其適用者爲錫養及錫養含水者卽錫養輕養常爲配質又有錫綠及錫綠錫綠爲甚奇之稠流質常自發濃霧作法將已鎔之錫遇乾綠氣卽成又能與硫黃化合成錫硫用錫十二分水銀六分溴輕綠六分硫黃七分共置於玻璃瓶加熱至將紅所成之質色如黃金而性亦如金各強水皆不消化惟合強水能消化之凡印書及花紙用作僞金

第三百三十九節　鍍錫法

鍍錫之法最廣俗名馬口鐵者卽薄鐵皮兩面鍍錫也工分數級先將鐵皮浸於淡硫強水次煅紅入雙軸間軋過次浸於已變酸之麩皮水內以硫強水加入麩皮歷二小時卽酸再和以禾取出再浸於淡硫強水鹽強水相合之內再用酸麩皮與水擦淨再用水洗淨又浸於已鎔之牛羊油內一小時半錫面蓋牛羊油而不遇空氣鐵錫自能粘合取出挂起使餘錫流下再入已鎔之上等錫內一次取出豎浸於油鍋內使錫流於一角將此角浸鎔錫內俟將鎔而擊鐵皮則多者落下而勻矣又一種用錫鉛相合作法同前銅質鍍錫

將銅器先煽熱擦淡輕綠於其面再擦松香即將麻絲醮已鎔之錫措之則銅錫粘合矣西國所用有帽之針係黃銅所作外鍍以錫將純錫與鉀養二果酸水共置鍋內煮之則錫收養氣成一質而爲酸水所消化再以針置其內久久則針內之鋅分出錫遂結於針面成皮又錫配合別金如錫銅鈸鎚等分鎔和可作茶壺湯勺諸器色略如銀若錫居四分鉛居一分則爲錫器之常法

第三百四十節　銅之根源

銅古名赤金得用於世最早未有鐵之時已先有之自然獨成者爲小粒多於自然獨成之鐵美國北疆有山大半爲純銅智利國所產之銅沙爲銅與鋅相合者地產含別質之銅礦亦不及鐵礦之多

第三百四十一節　形性

銅質堅緻而韌可引之長而細打之寬而薄而結力不及鐵之大絲徑十分寸之一可任牽力三百八十五磅鐵絲與此等徑可任七百五磅凡金類惟銅與鍇爲紅色鎔界一千九百九十度再加大熱則化散所發之霧燒而色綠引電傳熱金銀而下以銅爲最空氣乾而不太熱以及純水之內不甚生鏽淫氣內亦不甚生鏽惟久則成綠色之皮其質大半爲銅養炭養海水及含綠氣之質之水亦易消化船外所包之銅皮初時雖不改變久亦成銅綠三銅養四輕養一層色綠其理因銅遇空氣而成銅養又與水中鈉綠之綠氣化合其質遂能消化於水也既能消化銅面必致毛糙海苔海帶之類易於粘附少減船行之速有人思免此弊以銅內和鋅及銅外加油皆不效也水激船首所成之水泡與銅皮相遇之處消化最速船行大洋較泊於熱地之海口或大江之口銅皮之消化者少因此水內常有生物質將腐爛時著其上而侵蝕也○凡侵蝕銅質以硝强水爲最猛數種植物之酸類次之硫强水與鹽强水又次之淡者幾不能侵銅

第三百四十二節　銅與養氣合成之質

其質有二一爲銅養色黑一爲銅養色紅

第三百四十三節　銅養　俗名銅綠

銅養爲銅所成雜質之根取法將銅燒紅多令風氣吹之急取淬於冷水即成黑片或將銅養淡養燒紅則成黑粉皆是也又法將銅養硫養或別種銅雜質浸入鉀養水內所得爲淡藍色質內含水化學與工藝銅養爲最要之物如與生物質和勻而加大熱銅養氣盡皆放出

放出之時與生物質化合而燒盡即能知生物之原質
又用作玻璃磁器之綠料○銅養自然獨成者有之亦
可造製將銅養五分細銅末四分置於磁鍋蓋密加熱
即成又法用銅養硫養水鈉養硫養水鈉養炭養水相
和加熱結成紅色之粉亦銅養也若將西國銅錢以酒
燈熱之而忽冷之如第一百三圖面生紅皮亦銅養也
此物和於玻璃內能成紅色或葡萄色銅養有奇性如
入淡輕水內即消化不遇空氣而色白一遇空氣而爲
艷藍色因變銅養也若將瓶滿盛此水浸銅於內而密
塞之其色又退因有銅消化又變銅養也銅屑入淡輕
水搖之亦變藍色銅與養氣化合之時淡輕水之半亦
與養氣化合成淡養其時必有白霧可見將此藍水加
以清水甚多則結淺藍色之氣若以棉花浸入此藍水
盡能消化再加酸水則又結成沈下

第三百四十四節　銅養硫養　部膽礬

膽礬爲銅雜質之要品取法將銅屑置濃硫強水加熱
化合成粒藍色甚美冷水四分或沸水二分皆可消化
印棉布之色常用之取銅之各雜質亦用之金類電氣
使發電氣亦用之若將木質浸透膽礬水而燥之在乾
處永不蠹蛀動物質久浸於此水遍體皆透而乾之永
不朽腐此水洗刷地屋之窗戶門壁亦不霉爛

第三百四十五節　銅養淡養

造法將銅屑置於淡養水消化則化合成藍色之花粒
易侵別物自易化分欲試易化分之性以數粒溼之用
錫箔密包而置於磁盆因錫與淡養之愛力甚大少頃
必生火若將紙片浸於銅養淡養水取出而速乾之其
紙亦自燒

第三百四十六節　二銅養醋酸　俗名綠

取法將純銅浸於濃醋內久久銅面生綠皮即二銅養
醋酸也或用銅板以葡萄糟鋪其面則糟內所含之餘
汁漸變成醋能在板面生藍皮亦可爲顏料

第三百四十七節　銅雜質之形性

銅雜質之色大半爲綠或爲藍能消化於水其味酸澁
其性爲猛毒之藥食之必致大吐久之力乏而死銅養
能爲油質所消化如燒煮之銅器久不洗淨而煮油物
油必消化銅養食之必受其毒若銅器煮酸果或酸菜
必成銅養醋酸所以廚中各器不便用銅若誤食銅毒
急食生卵白蓋卵白與銅質化合成一新物而不害人
又法用牛乳或糖與細鐵末調和食之亦可解毒

第三百四十八節　銅礦

銅礦種類極多形色各自不同英國最佳之礦色黃而光有似黃銅其質爲銅鐵硫此礦常與鐵硫鐵鉀礦並錫養礦或鈣弗礦或石英或生泥相間而同見此種內又有一礦其色花簇不一西名紅礦質爲銅鐵硫又有一礦質爲銅硫色深灰稍有金光又一種色灰之礦乃銅硫鐵硫鎢硫鉀硫數質相合又常微含銀鉛鋅汞不一又一種名銅養炭養礦新金山與俄國東邊多產之綠色者紋理甚美磨光作寶石其質爲銅養炭養銅養輕養藍色者質爲二銅養炭養銅養輕養又有二種一紅色質爲銅養一黑色質爲銅養

第三百四十九節　鍊銅

英國西部地名算西有鍊銅大坊因彼處產有硬煤便於取用也其法略分爲三事其一煅礦以化散其鉀與硫而使所含之鐵硫變爲鐵養其二與矽養同鎔使鐵養與矽養化合爲滓而分出而銅尙與硫化合其三煅煅礦之時有濃白霧自爐內散出俗名銅硫以化散其硫而得銅此三事爲公法若詳言之則分七次鎔鍊各種銅礦不必盡用而可擇用也如含養煙放出周圍之空氣變成惡氣能傷人畜出禾故近時鍊銅者遂使凝結爲有用之質

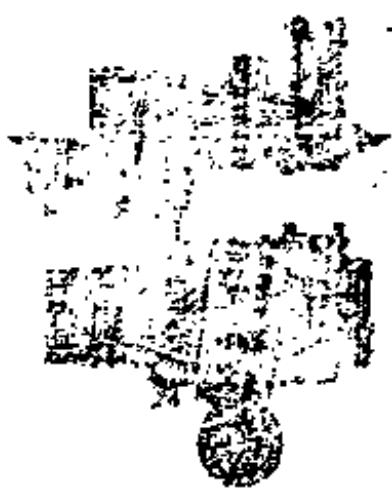
第三百五十一節　與矽養同鎔以去鐵養與硫

第三百四十

第三百四十一

礦塊分種揀出打碎之後再以各種配合以每百分有銅八分至十分爲度入倒焰爐如第一百四十圖第一百四十一圖每爐可容三噸爐旁有孔空氣由此而進加熱不必至鎔界屢次掏撥使礦盡遇所進之空氣則養與硫化合成硫養與鉀化合成鉀養皆爲氣散出其初時鐵硫之大半收養氣變爲鐵養硫養後因熱更大而又成硫養與硫養亦皆化散故大半爲鐵養矣其銅硫之小半亦如前理變爲銅養所以煅過之礦其質爲鐵銅養銅硫鐵銅比銅硫更易與養氣化合故礦內之鐵硫多變鐵養而銅硫少變銅養也

煅過之礦與第四次所出之滓和勻再以含矽養之銅



礦並含銅養之礦和勻切不可加含硫之礦入倒焰爐如第一百四十二圖加熱大於前爐須鎔至五小時或加鈣弗礦使所成之滓易流

鎔時之銅養與鐵硫互變爲銅硫與鐵養然所含之銅養不足使鐵硫盡變故尚留鐵硫能與銅硫相合成易鎔之質即自滓內分出流於爐底凹處如丙使放出流入水池如酉而成粒便於下次再煅其質約爲銅鐵硫每百分有純銅三十三分至三十五分未經此次之前每百分僅有純銅八分五也所成之鐵養即與矽養化合成滓其質略爲鐵養矽養亦微含銅取出而入沙模成磚爲造房屋之用久則面生綠花乃含銅之據也細視其內有石英小塊

第三百五十二節　煅銅鐵硫使鐵硫盡成鐵養（第三次）

將前銅鐵硫入第一次之爐加熱約二十四小時使空氣內之養氣變鐵硫內之硫成爲硫養散出而鐵盡變鐵養

第三百五十三節　使鐵養變鐵養矽養而盡去（第四次）

將前法所得者與五六兩次所出之滓和勻再加含銅養炭養並銅養之礦入第二次之爐鎔之六小時若尚含鐵硫者至此遇銅養時必盡變爲鐵養而銅收其硫所有鐵養盡與矽養化合成滓而易鎔其質略爲三鐵養二矽養多含銅養矽養可爲第二次之用所餘者留於凹處使流入沙模成塊其色白其質幾爲純銅硫因銅硫所含硫之半已與養氣化合散出也將結之時其矽與別種異質沈於塊之下半若剖其上半可得極好之銅而下半得稍次之銅塊內常見純銅紋理如青苔

第三百五十四節　煅去銅硫之硫使成泡面銅（第五六）

將前銅硫塊約三噸入第二次之爐加熱四小時至將鎔空氣內之養氣即與硫之半化合爲硫養又與鉀化合爲鉀養俱化散而出銅則變爲銅養加熱更大兩使全鎔則銅養與銅硫化合變爲銅與硫養氣其氣散出使銅發沸自初加熱至沸停時共歷十二小時再加以熱使銅盡與滓分離銅內尚含硫養少許不能散出流入沙模至將冷時硫養又能散出使銅生泡故名泡面銅其滓約爲銅養矽養因銅養之半與結於銅塊之沙化合也所有鐵養矽養與鉛養矽養即其異質與沙化合也此滓第四次用之

第三百五十五節　鎔去異質使成純銅　第六次

將前泡面銅七八噸置第二次之爐鎔之使空氣內之養氣與所含微硫化合成硫養又與所含微鐵微錫化合成硫養亦與銅化合成銅養皆與爐內之沙化合成滓浮於銅面其銅養必有幾分消化於銅內使銅甚脆俗名乾銅自初鎔至此約歷二十四小時

	銅	硫	養	砂養	硫養
第三次	三三七	三三六	一三	一	
第四次	七七四	〇七	二		
第五次	九八	〇五	〇二		
第六次	九九四	微	微	〇	
第七次	九九六	微	微	〇	

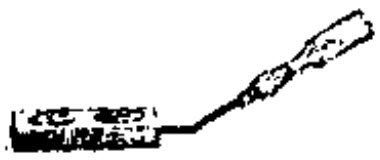
第三百五十六節　略去養氣使成韌性　第七次

前次已鎔二十四小時乘其鎔時掠去上浮之滓隨用硬煤屑蓋其面使不與養氣化合再將嫩樹枝掉撥之取出少許視之有紋理之狀即放出而傾入模內成塊

	銅	硫	養	砂養
第二次	二八五	〇五	三〇	
第四次	五六	〇九	三三	
第五次	二八	一六九	四七	
第六次	三一	三六二	四七四	

第三百五十七節　小試取銅法

銅鐵硫礦二百釐研爲細粉與乾硼砂二百釐和勻置於能容八兩之火泥罐內用蓋蓋密加紅熱約半小時則礦所含之土質爲硼砂所含而浮銅鐵硫沈於罐底



第百四十三

開罐傾於鐵模如第一百四十三圖結時淬於水中取出打之使與滓相離置鐵乳鉢研碎再入火泥罐內斜置火爐中加熱不至鎔用鐵條屢掉之使硫與養氣化合至不再發硫養

氣將罐取出置小試取鐵之煨內加白熱數分時使所成之鐵養硫養銅養硫養化散俟不再發硫養霧之臭將罐取出用鋼刀刮入乳鉢中再研爲細粉加鈉養炭養六百釐炭粉六十釐和勻而入原罐面上蓋乾硼砂二百釐置原火爐內加大熱二十分時取出待稍冷淬於水中使脫將罐打碎即得純銅一小塊稱之而知礦質之百釐含銅若干

第三百五十八節　能損銅性之質

此事化學家知者不多如前言銅含銅養少許則更韌或言若不含異金類而徒含銅養無益蓋銅養之用所以補救異金類所損之性

銅含硫雖微亦難打薄

銅常含鉀若不過千分之一略無所損或言稍含鉀更能打薄

銅常不含燐或言每千分加燐一分二至五分則更韌更固但熱時脆而易斷

銅微含錫或言更韌多含則脆

銅含銻損最大平常之銅間有之

銅含鎳或言性脆

銅微含鉍與銀或益或損未知確據

第三百五十九節　銅和別金

銅與別金相合而銅過半者列表如左

百分	銅	鋅	錫	鐵	鎳	鋁
黃銅	六四	三六				
船皮銅	六〇至七〇	四〇至三〇	〇			
白銅	五一	三〇五	〇	〇		
苟之銅	六〇	三八二	〇	〇一八		
固銅	五五	四二四	〇八	〇一八		
鐘銅	七八	二二				
鏡銅	六六六	三三四				
古銅	八〇	〇四	一六			
砲銅	九〇五	〇九五				
西錢銅	九五	〇一	〇四			
鋁銅	九〇					

黃銅內之銅與鋅或爲化合或爲融合未有定論謂融合者因銅鋅二物可任意加減也然水中有黃銅之質而以電氣過之能結黃銅故亦可謂化合也

鏤刻黃銅陰紋板加錫少許更佳

銅欲刨磋光滑者每百分須加鉛二分否則細屑粘滯於器而不能光

黃銅每鎔一次鋅必化散化散之多少視熱度之大小

黃銅器常受振動者其質漸變爲極脆

粘鋰黃銅之藥用銅鋅等分鎔和若加錫三十分之一鎔界更小

油漆之類蔽護黃銅之面雖過空氣而不鏽如將含汞克消化於醋再加顏料傅其面是也或鍍以汞鉀諸金更佳用鉀養消化於鹽强水拭於黃銅則鉀推去其鋅而自入銅內銅面變爲鉀銅或用汞綠消化於草酸刷之則鋅與綠氣化合而汞結於銅面成皮又如精緻銅器以鉑綠水刷其面則鋅與綠氣化合而鉑結於銅面成皮

汽機車行輪之軸礙

礙銅性甚堅固易鎔作法先將銅與倍重之錫鎔和遂成最堅之白質可作

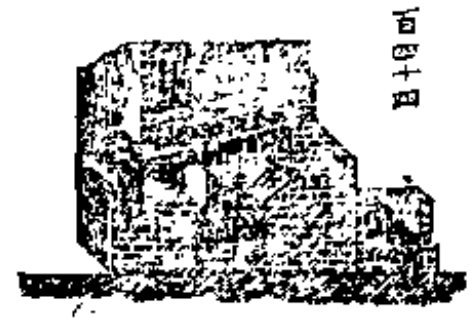
成堅脆白色之質另將銅入倒焰爐鎔之不使與養氣化合再以前白色者搗碎加入準前表之劑以長木桿攪勻或加舊礙銅使錫銅更易勻和全鎔之時取去上浮之銅養與錫養然後傾入泥模又必隨傾隨攪否恐錫浮於上而成多錫之銅礙模必直立而礙口向上模口須加長二三尺可容所分出者浮於此且高則壓力大而結更速不易相分下節亦更緊密尤要者必俟將結時而傾鑄使錫不及上浮

配合之法甚多用銅六十六分鋅三十四分亦爲常用之黃銅若多用銅若多用鋅各適所宜用銅九十分錫十分亦爲礙銅鑄人物之像用銅九十一分錫二分鋅六分鉛一分惟古時之黃銅以銅錫相和爲之

第三百六十節　鉍之根源

鉍爲硬脆之金與別金配合固有大用而獨自一質則無用色白稍紅顆粒分明與別金易辨試用數兩置泥罐內加熱鎔之少待至面上堅結刺孔而傾出未結者可見內面有立方形之顆粒甚是光亮質較錫稍輕熱

則更易化氣其異於別金者在地中恒獨成而不與別物相合其脈皆藏於嫩端石與端石泥中日耳曼國殺克司泥產之最多其旁常見鈷鎳礦取法賴其不必大熱能自問雜之泥中流出故可將礦搗碎盛以鐵筒而置爐中如第一百四十四圖上口有鐵門下口有多孔之火磚鈸已鎔由孔內流出以鐵器受


第一百四十四

之再用火爐使不冷所取得鈸養將鈸養與木炭和勻同煅之先用銀內去鉛法得鈸養入鹽強水或淡硫強水不能消化入硝強水即得純鈸入鹽強水消化傾入食鹽水則全消化設鈾未能盡淨則有白質沈下即鈸養鈾養也鈸與別金相合將結之時漲大甚多能使稜角鋒起勝於用銻故鑄精細之鉛字用之精圖之印板亦用之又鈸二分鉛一分錫一分能鎔於沸水之中

第三百六十一節　鈸之雜質

鈸養　鈸養　鈸養取鈸養法

第三百六十二節　鈸之根源

鈾爲罕見之金性與錳鐵略同而無用與養氣化合能成鈾養色淺綠又有二鈾養鈾養色深黑可爲玻璃或磁器之黃色及黑色而黃色者有花紋鈾礦之質爲二色而易鎔取鈸養法將鈸養入最濃鉀養水內攪和以綠氣過之則成鉀綠鉀養鈸養水而有輕養鈸養結成爲樓色之粉加熱一百七十度輕養化散而變紅色即鈸養也

取鈸綠法將鈸入乾綠氣內煅之即得易鎔之質亦自易化水又有地產之鈸硫與鈸硫皆無大用

取鈸養淡養法將鈸入硝強水消化傾入淡水而結成可治痢疾

取鈸綠二鈸養法亦將鈸入硝強水消化傾入食鹽水而結成與前者皆白色可爲顏料

第三百六十三節　鈒之根源

鈾爲罕見之金性與錳略同而無用與養氣化合能成鈾養色淺綠又有二鈾養鈾養色深黑可爲玻璃或磁器之黃色及黑色而黃色者有花紋鈾礦之質爲二鈾養鈾養矽養銅鐵鉛鈾等

取鈒之法昔用鈒與鐵相合之礦今用鉛養鈒養礦此礦產於蘇格蘭智利墨西哥又俄國之銅沙與泥內亦見鈒養取法將鉛養鈒養礦入硝強水消化而洗去其鉛養淡養即得鈒養而不淨提法將鈒養入淡輕水消

化煎稍乾結成淡輕釩養加熱化散其淡輕而得能鎔之質其色紅黃卽純釩養也水內難消化消化之後水得艷藍色因成釩綠也淡輕釩養水加五倍子酒則成墨水遇含綠氣之質或酸類或鹽類皆不變色將釩養與鉀和勻加熱卽能得釩爲白粉入硫强水或鹽强水皆不變入硝强水而消化成爲釩養淡養水色藍

第三百六十四節　鎢之根源

鎢礦常與錫礦同見重於錫礦顆粒大而長方色棱而光亮其質爲鐵養鎢養與錳養鎢養而數不一又有鈣養同鎔則炭養同鎔則鈉養與鎢養化合用水洗出結成片粒凡印染棉布宜將布先浸於此水又最細之布浸透此水而乾之火不能燒將鎢養與炭屑和勻加熱至白則得灰色之金甚重甚堅甚韌入鹽强水或淡硫强水皆不能變入硝强水仍變爲鎢養用鎢一分加入已鎔之鋼十分之內其鋼更堅

第三百六十五節　鉭之根源

鉭之形性略同於鈮而不多見昔時化學家卽以爲鈮今知非是惟瑞顯國產鉭礦其質含鉭養錯與錫相似昔人以爲牟物今知鐵礦內及泥內有之且甚多然多而不知其用鐵礦內者爲鐵養錯養每百分有四十分狀如火藥近來各處運至英國甚多取錯養法用礦一分研細與鉀養炭養三分同鎔則炭養散出而錯養與鉀養化合成鉀養錯養入沸水能消化再煮乾鉀養之半爲水收去濾出煮乾入鹽强水消化再加淡鹽强水則錯養及矽養不能再消傾去水以其質與鉀養二硫養同鎔則硫養與錯養化合入冷水能消化而矽養不能消化可濾去加水二十倍濃之多時錯養分出結於器面成白質若加大熱則變黃色冷則仍還白色可作僞釉並磁器面之淺黃色若用錯養與炭屑和勻置管內以乾綠氣過之成錯綠爲無色易化散之流質再用鈉置管內加熱以錯綠氣過之得長方顆粒如鏡面鐵礦卽錯也性之特異者能與淡氣化合試將錯在空氣內加大熱或錯養在管內加熱以淡輕氣過之皆得茄花之粉卽錯淡也凡鐵礦多含錯者淬內或見立方顆粒色如銅甚堅昔以爲純錯今知爲每百分有錯七十分餘者爲淡氣與炭也

第三百六十七節　鉭之根源

鉭礦之恒見者爲鉭硫狀似筆鉛入濃硫强水煮之水

變櫻藍色乃其據也此礦之大用可作淡輕鉬養以證別物內之含燐養者取法鉬硫礦煅至將紅使硫化散即成鉬養與鐵養入極濃淡輕水鉬養消化而成淡輕白色之質即鉬也最難鎔入鹽強水或淡硫強水皆不消化入硝強水煮之仍變鉬養

第三百六十八節　鈮之根源

鈮礦爲極堅之顆粒其內爲鈮養鐵養錳養諸質相合殊屬罕見鈮養爲白粉入鹽強水難消化鈮爲黑粉取法皆甚繁而用處則甚少

第三百六十九節　銻之根源

銻爲藍白色之金與鉍略同而堅脆過之可搗爲細粉其顆粒爲正立方形與鉍鈾相同外而成花紋熱至八百度而鎔若加大熱則燒發光甚亮並發白霧甚多即銻養也試將銻少許置炭凹以吹火鎔之傾一小滴於棹上遇棹面即分爲無數小點四面飛散而滴所著之處僅有白霧亦銻養也銻研爲細粉以玻璃瓶滿盛綠氣將細粉漸漸撒入即生火落下如火雨銻遇空氣或涇氣而不甚熱不能改變入鹽強水或淡硫強水不甚消化而與養氣化合若置鹽強水內煮沸再加硝強水則消化而速盡銻礦之多者爲銻硫產於英國西南與奧地利國與婆羅洲諸處常與鉛硫礦鐵硫礦鈣弗礦石英諸質同見取法賴其易鎔可與木炭屑和勻而不使過空氣置倒焰爐加熱則異質上浮銻硫鎔而沈下使流入模內名生銻硫乃銻硫鈾硫鉛硫鐵硫諸質次將生銻硫與小鐵塊或即碎馬口鐵同鎔則鐵與硫化合成滓上浮而銻遂流出尚多含鐵又法將生銻硫置倒焰爐加不足鎔之熱歷十二小時則鈾與硫大半變硫養與鈾養散去銻亦半變銻養而稍散質變銻養銻硫色稜紅將此五分與炭屑一分相和入濃鈉養炭養水掉勻如膏置火泥罐內加大熱銻硫之半與鈉養化合爲鈉硫及銻養此銻養並前成銻養內之養氣皆與炭化合而銻皆分出鈉硫與銻硫之又半化合爲滓上浮開旁孔使銻放入模內其滓尚可取銻之雜質數種小試取銻法將生銻硫一分鈾養四分和勻入磁鍋加小熱或將生銻硫四分鈾養二果酸三分硝一分半和勻漸入燒紅之鍋內皆得銻之顆粒在鍋底

工藝內不能獨用銻而用銻與別金相和則將結之時漲大而能充滿範模如作鉛字書板是也

用鉀養果酸銻養果酸濃水一分與銻綠濃水四分和勻以金類電氣之鋅板連銅板而銀板連銻板共浸前水相離稍遠則銻附結於銅板之面甚光亮而無顆粒稍加以熱減遠打二三下忽能自熱至四百度而變顆粒多發銻綠霧然此不足爲異形

第三百七十節　銻之雜質

銻與養氣化合有三而銻養及銻養爲最要取銻養法將銻或銻硫在空氣內焚燒所得白粉即銻養也可爲顏料有地產者色亦白在鉀養水或鈉養水或各種强水皆能消化而在淡水不能消化若在空氣內加熱則先變黃色後再燒而變銻養取銻養法將銻入硝强水消化則與養氣化合成白粉洗淨乾之即銻養也加熱則變淺黃色熱再大而變銻養即銻養也銻養入鉀養水則消化而爲鉀養銻養水取鉀養銻養法將鉀養淡養四分八淀鑵鎔之漸加銻粉一分則銻代鉀養淡養之淡氣而成鉀養銻養矣鉛養與銻養化合可作黃顏料

銻能與輕氣化合成銻輕取法用含鋅之銻加淡硫强水其上或用銻雜質之水入試鉀器內再加淡硫强水與鋅即生銻輕氣與輕氣以火引之燒而有紅光變爲銻養霧將玻璃著之結成黑皮一層即銻也若將酒燈火焰其出氣之管銻必結於管內然此法僅雜化合之輕氣尙不能確知其分劑數也

銻養果酸鉀養果酸即打打伊密的爲大有功力之藥而用之太多則有毒取法用銻養果酸入鉀養果酸水煮之即化合而成矣將此二鹽相酒一兩即名銻酒

銻雜質之水加以鹽强水再以輕硫氣過之結成橘皮色之質沈下即銻硫也用此或生銻硫與鉀養綠養和勻即大礙之拉藥再與汞爆藥和勻即銅帽藥也銻硫與鉀養淡養和勻燒之有藍色之光焰火用之

第三百七十一節　鉀之根源

鉀與別質化合者略同於硫如在鐵鈷錄銅錫諸礦內是也其自然獨成者雖有甚少也取法可將鉀養與炭屑相和置於密封之罐內加以大熱鉀必化散而結於上其色深灰其質如鋼而甚脆可研爲粉加熱則化散而不能鎔化散之時遇空氣必與養氣化合成鉀養其霧之臭如蒜而甚惡若將含礦之質置炭上用吹火筒吹之可試其臭西國所用大半爲日耳曼國西里西地所產取法將含鉀之各礦置於火爐燒之引其化散之氣透入大箱箱約如房其氣結於四壁成白粉是爲鉀

養即砒霜也四五十日之後開其門而取之但極危險故工人以厚皮蒙全身甚密眼留兩孔嵌以玻璃口鼻用淫布數層蒙之以防竄入腹中

第三百七十二節　鉀養

鉀養色白新成者爲半明質久則變暗如白磁沸水十一分全能消化冷水必加多若用熱鹽强水或鹼類水更易消化消於水內無色無味故易毒人鉀養再與別質化合能成有用之物數種如鉀養鈉養爲藥材銅養鉀養爲綠色顏料世人常用麵粉或猪油和以鉀養少許爲毒餌然用之太多鼠又不食若置於牲畜之房牲畜之食物宜蓋密恐鼠食餌而吐於其中並致毒死也動物已死而以鉀養搽其身永不腐爛如奇獸怪禽魚蟲諸物欲久存者常以此法製之用鉀養作肥皂將白肥皂一百分鉀養一百分鉀養炭養三十六分樟腦十五分生石灰十二分先將肥皂和水少許煮而消之次下鉀養鈉養與石灰調勻之後漸漸加入鉀養調之甚稠另將樟腦溶醋數滴置於小臼以杵打之爲粉至肥皂冷時相和調勻然後將此肥皂與水消化用輭毛筆塗於物上

第三百七十三節　鉀養

取法用鉀養入硝强水內消化加熱至乾即成鉀養能與數種金類養氣質化合如鉀養鉀養之類鉀養鉀養用以印棉布之花紋有此物之處不能染別色○砷與輕氣化合成最毒之氣即鉀輕也鉀與硫黃化合成數質如鉀硫爲金黃色之顏料鉀硫爲正黃色之顏料二物皆是地產若用鉀硫二分硫黃七分硝二十八分和勻昏夜燒之成極亮之白光鉀與多種金類俱可化合其所成之物大半脆而易鎔所以鐵內有鉀則爲大病

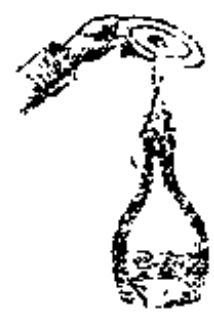
第三百七十四節　醫治砒毒

鉀之雜質甚多或食於腹中或沾於傷處或吸其氣皆能致死治毒之法先用吐藥吐之次服鐵養水解之若無鐵養用鎂養亦可并此無之可用蛋白或乳或白糖或肥皂俱效但所用各法必須急速遲則不及肥皂水幾能解一切毒藥

第三百七十五節　試驗砒毒

砒霜毒人常常有之故化學家攷察中毒者食餘之物與飲餘之水或吐出之物或大小便累有砒質在內俱可試而驗之所有之砒質雖祇忽微尚可使目見設人死已久或已腐爛亦能攷其確證顯砒毒致死之人能久不腐爛若已葬數月疑是毒死者取出屍中之腸胃

每多不爛法國有人已死十餘年開棺驗得確證而定下毒者之罪然此必須專精化學之理否則恐致錯誤此法有益於民人有稗於國政故詳述之○馬爾士試驗之法其鉀養及含鈰質之物其鉀俱能與輕氣化合成氣質若燃此氣而以白磁盆覆其上則鉀結於盆面而易見以鋅末與淡硫强水共置玻璃瓶內瓶塞之中以細玻璃管通氣管之外口須極小如第一百四十五圖所發之輕氣先以磁盆覆其上燃而試之毫無鉀質然後將欲驗之物置於瓶中學者可用鉀養二三釐試之少頃再燒其氣再將白磁盆覆之即得黑色或樸色之無數細點結聚之面有光可鑑然此尙有銻質之物亦能如是辨之之法用鈣養綠水一滴溼其面若爲鉀立見消化銻則否又法其氣過玻璃管時即在管之中段用酒燈加熱則其氣結於管之冷處有金類之狀即鉀也或將鉀所成各雜質之水用輕硫氣過之則成鉀硫漸漸沈下其色甚佳略如檸檬皮之色此法更確所試之水內雖含鉀養萬分之一極微至八萬分之一亦有結成之質其色可辨凡訊下毒者之罪疑爲鉀養或鉀硫者皆以此法驗之如將鉀養或鉀硫少許與細炭粉並鈉養炭養和勻共置試管不使沾於管體以酒燈加熱鉀必散出結於管之內面成黑色之金類如第一百四十六圖內即是又法將鉀養水或鉀養水稍添以鹽强水而加熱再將光亮之銅片置其中銅面必生灰色之皮即鉀也此法爲至妙蓋水內含鉀二十五萬分之一亦得見之且含鉀之水內多雜生物質者前法即不能驗而此法能驗也○鉀養二釐至三釐食之即死若更多食反盡吐出而不死或言食十五分釐之一或三十分釐之一令人體緩而强健如高格利之鄉人常服鉀養也○金類惟有鉀與銻二者能與輕氣化合因其有此性又有別性並與非金類質相同故化學家或以鉀爲非金類


第一百四十五

第一百四十六

海曹鏞秀繪圖

新陽趙元益校字

英國韋而司撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

第三百七十六節　貴金

貴金之類有九汞銀金鉑鈀銥鋨釕鉻是也與養氣之愛力皆甚小所以已與養氣化合之質除銖養之外微熱而養氣已化散矣汞與銀地產者常與硫黃化合又有自然獨成者又有與別貴金相和者

第三百七十七節　汞之根源

汞有自然獨成者爲流質但常見者爲汞硫礦其色黯紅（淨者爲硃砂研細而色未）呂宋國與地利國舊金山墨西哥國秘魯國中國日本國產此最多取法將礦升煉而得汞不純試將少許置玻璃上滾動必有微跡純者則否其常雜者爲鉛提法置於淺器內成一薄層另將硝强水一體積水二體積相和傾其面攪之一二日其鉛爲硝强水所消化汞亦微有消化者洗淨用生紙收乾若雜別物可用紙絞去如常法其紙用針多刺極小之孔

第三百七十八節　形性

汞爲亮白之金質甚密不冷不熱爲流質冷至下三十九度則成輭韌之定質可打爲箔熱至六百六十度則沸而化氣若在四十度以上亦自能化散但極微而不覺汞之淨者不甚熱時不受空氣與水氣之侵蝕加熱至將沸漸與養氣化合成深紅色之粉即是汞養再熱至將紅則又放出養氣而還爲汞化學家因試此物始知有養氣也又因此物而知空氣爲數質所成也汞入硝强水內極易消化鹽强水或淡硫强水俱不能消化若將以脫或松香油或硫或糖或白石粉或猪油研而合之使其分粒極細而與所合之物相間甚勻失其金類之色即可服食因分粒之細能入血而周流徧身得解毒去炎之功力故有與膠質同搗爲汞丸者有與猪油同搗爲汞膏者

第三百七十九節　汞養

取法將汞綠入鉀養水則交互化合取出其結成者洗淨得黑粉即汞養也見光或熱易化合而爲汞養與汞

第三百八十節　汞養（即三仙丹）

取法將汞加熱至沸使多遇空氣而生黑皮即汞養也冷則色紅又法將汞入硝强水消化煎乾即得汞養淡養加小熱煅之化散其淡養冷則成明紅色之小粒亦汞養也加熱又變黑色至紅熱則化分入水微能消化可與油質合作膏藥汞養遇濃淡輕水即變淡黃色之

粉此粉與炭養有大愛力極乾者在乳鉢內研之能爆裂略如銀爆藥汞爆藥等

第三百八十一節　汞綠　即輕粉

取法將汞養淡養水加以食鹽即結成汞綠又法將汞綠一分剏汞一分劑稍加水搗勻乾之加熱化散之收取其氣亦汞綠也又法將汞二分入硫强水三分之內加熱使消化煎乾而得汞養硫養再加汞二分入乳鉢加食鹽研勻置甑內加熱收取其氣亦是汞綠若服食者必引其氣入大箱使多過空氣或添以水氣使分粒極細取出用水洗之極淨純者爲白色之粉質重而無味不能消化於水

第三百八十二節　汞綠　即惡輕粉

取法將汞一釐置於鐵勺下加以熱乘熱置於綠氣瓶內汞能自燒燒後所成即爲汞綠多取之法用食鹽與汞養硫養和勻盛於甑內加熱化氣凝結而成汞綠爲緊密而白色之晶粒冷水十六分能消化一分若用熱水則三分能消化一分水內含汞綠其味辣而如金類化學內最毒之藥此其一也與卵白化合所成之質水不能消化故人誤食之可急食卵白或牛乳解之汞無蟲蛀亦不乾毀船木恆用此法其理因汞綠與生物質相合水不能消化汞綠刷於書面不生蠹蟲灑於花草亦免蟲食

第三百八十三節　汞與淡養之雜質

汞養能與淡養化合成數質而最要者爲汞養淡養及汞養淡養取法用硝强水量杯一兩水五兩相和加汞於內消化煮稍乾而使結成顆粒即汞養淡養也用汞少許入極濃硝强水多許消化沸而乾之即汞養淡養也簡法用極濃硝强水量杯一兩水一兩相和加汞養於內消化至飽足亦成汞養淡養消化於水而以毛類浸透可以爲氈

第三百八十四節　汞礦

汞礦以汞硫爲最多純者名硃砂爲紅色之石升鍊而成者亦爲最佳之顏料乃銀朱也取法用純硫粉一分汞六分相和加熱化氣凝結而成黯紅之粒乳細而變鮮紅

第三百八十五節　水銀之用

水銀之用甚多工藝中爲尤要格致之器如風雨表寒暑表皆所必需取金礦銀礦之金銀亦必用之又爲鍍金之料又爲藥品又玻璃鏡背乃錫四分汞一分相合

也用錫箔鋪於平板加汞一層於其上宜極勻次將玻璃片切錫箔之一邊緩緩移上概去錫面之滓移至蓋滿即將重物壓之二三日後汞與錫相合成一質而極光亮汞喜與銅相合但變甚脆如含汞之雜質消化於水用畫於銅板即可折斷有如刀切汞遇錫或鋅或鉛即緣附之如用鉛條作紅吹形可引汞至別器汞能含金銀鉛錫等金極多尚爲流質惟與鐵之愛力甚小故可收藏於鐵器欲試水內有汞與否將水滴於金板用鋅一條或刀尖點於水中而遇金面如有汞質必發電氣遇處變爲白色金爲侵蝕也

第三百八十六節　銀之根源

銀有自然獨成者而常見之礦多含硫或鉛硫或銻硫或銅硫或鐵硫墨西哥國及秘魯國所產爲最多別國亦有產者海水之內亦微有之

第三百八十七節　取法

銀礦內含鉛者與取鉛同無鉛者先以礦磨爲粉與食鹽拌勻置火爐煅以將紅之熱其銀漸收食鹽內之綠氣而放出硫黃收後所得之物有銀綠有銅養有鐵養有土質即盛於大木桶中有軸令之平轉再添水與鐵原質再添水銀若干而再轉則水銀收銀與銅如有金亦并收之因水銀甚重再添多水洗之水銀沈下易與別物分離盛於羊毛布之袋壓出未與金類相合之水銀然後將袋內之定質鈉之照相合於金類之水銀化散而出銀內止有銅或金矣傾於模內成錠再分之而得純銀

又法使礦變成銀綠之後再入甚多之食鹽水內俟銀綠消化而以銅浸入銀乃獨自結成沈下矣

第三百八十八節　提銀去銅

傾成之錠尚含銅質可將多鉛與錠同鎔傾出急冷成板再置火爐之斜面加熱至鉛鎔之界自能帶銀滾下銅則留而不動

第三百八十九節　提銀去鉛

火爐之底有淺盆將含銀之鉛置其內加熱至紅吹風氣過之鉛乃與養氣化合成鉛養即鎔而自盆底漏去所留者幾爲純銀其盆內襯以骨灰襯式爲長方若欲去淨其鉛如法盛於小盆如第一百四十七圖再鎔一次則得全純之銀所餘別種金類必盡與養氣化合滲入骨灰之中

第三百九十節　形性

銀之色於金類中爲最白可抽爲絲可打爲箔其堅在金銅之間加熱至一千八百七十三度而鎔冷至臨結之時漲大甚多空氣或澁或燥任何熱度養氣俱不侵蝕惟鎔時能吸養氣極多冷至結時則又放出故使錠之上面生紋如菩與硫黃之愛力甚大空氣內微含硫養氣或輕硫氣則面生黑鏽而成銀硫如大城都會燒煤既多常有硫黃之氣銀必生鏽也極易爲硝强水消化若銀內和金金則不能消化留下爲黑粉用西國銀幣消化於硝强水內水變爲綠色因有銅也鹽强水與硫强水不加以熱幾不能消化

第三百九十一節　銀與養氣之質

銀與養氣化合之質有三一爲銀養二爲銀養三爲銀養三者之內惟銀養能與配化合而成不自改變之質取法將銀養淡養或別種銀雜質之水加以鉀養或納養結成深樓色或黑色之粉卽銀養也此粉能在淡輕水消化清水亦微能消化銀養加熱至將紅卽化分見日光亦化分凡電氣鍍銀用銀養消化於鉀養水內

第三百九十二節　銀養淡養卽各息的

銀之雜質此爲最要取法將銀入硝强水消化加熱至半乾待冷結成無色透明之片粒卽銀養淡養也若未淨可再加水煎之冷亦結成片粒易消化於清水加熱則可鎔而鑄成條卽醫生所用各息的之圖條也此物能損毀生物然非銀質有此力乃所含之淡養著動物而與銀化分也其最純者雖見日光豪不變色若遇生物而見日立變黑色任洗不去所以染鬚髮爲黑色寫字於衣服作識皆以此爲主又如象牙數石等物浸於銀養淡養水取出置於日中亦變黑色不能再滅其理或以爲極細之銀質或以爲銀養若人手或白布沾之急用極濃之鉀碘水或鉀養水洗之又可爲服食之藥品但久食之銀質走入皮中皮能透進日光祖露之處皆變爲藍色因有外膚相隔永洗不去如羊癇病醫生以銀養淡養治之服食既多病雖愈而人則變爲黑樓色○燐置於銀養淡養水燐面生銀花汞置於銀養淡養水結成銀花沈下銅置於銀養淡養水銅與淡養化合卽化分面沈下

第三百九十三節　銀綠

銀雜質水傾入輕綠水或加以含綠氣之質如食鹽則所結之白物如豆腐屑之狀卽銀綠也無論何種流質一亦必使水稍變乳色殆有銀綠之意也銀綠加大熱疑其有銀用此法試之爲最妙雖水內有銀千萬分之

化散而不化分在暗處加熱至五百度鎔爲樓色流質冷則結爲定質面如明角若以鹽强水溼其面再以鋅切之銀綠盡變爲銀乃電氣之力也照相之銀養淡養水日久須換不必棄去可加食鹽至不再結成將其質洗淨稍加硫强水搗勻以鋅入其內二三日則銀綠變爲銀取出其鋅將銀洗淨可再用也銀綠入淡輕水最易消化使見日光忽變茄花色海水內微有銀與綠氣化合者近人攷驗海水立方一里有銀十磅又四分磅之三銀綠見日光初變茄花色後變黑色即綠氣之半化分而變銀綠也若用銀消化於鐵綠水亦得銀綠或將銀箔置綠氣內亦成銀綠而此見光不變色

第三百九十四節　銀碘

此物有地產者銀遇輕碘即與碘化合成銀碘而放出輕氣更易於輕綠能在熱輕碘水內消化冷則仍結又銀養淡養加鉀碘結成黃色之質即銀碘也不能在淡輕水消化而入沸銀養淡養水始能消化冷則結爲銀碘銀養淡養之質見光變色更易於銀碘故用之照相入於水內又可分出銀碘

第三百九十五節　銀硫

銀硫爲最要之銀礦光亮而有正方形或方楂欖形顆粒有紅色者因含鉀硫或銻硫也凡輕硫氣過銀雜質水結成之質亦是銀硫若將銀與硫同置泥罐蓋密加熱亦成銀硫凡銀含硫百分之一即甚脆

第三百九十六節　銀之用

銀質柔輭故工藝內不能獨用如作錢幣或銀器須以銅配合合銅之意能使堅而不改變但銀幣所合之銅國法有一定之數英國之制每十一分合銅一分美國則九分合銅一分至於器具英國法國合銅之數有定例美國則否○銀可合於賤金之面其法多端如將銀片置於銅片之上加熱至銀將鎔打使粘連再於雙軸間軋薄又如銅器浸於硝强水內使淨後用鉀養二果酸一百分銀綠十分汞綠一分調勻塗於銅器之面揩擦使光又如銀銅相合所作之器可使面有縐紋將已成之器置於鉀養二硫養水消去其銅則所留者獨爲銀又如玻璃器或鏡或球或花瓶或酒杯俱可鍍銀其色光亮美觀用淡輕水三十釐銀養淡養六十釐水九十釐和勻待消化而濾清另將葡萄糖十五釐（性質油丁香亦可）水一兩半醋一兩半和勻加入前水將玻璃器浸其內二三日則銀結於玻璃之面如加熱則更速

第三百廿十七節　金之根源

金爲地產而無定常見屬成之薄片或顆粒間有大塊恒爲立方形或立方變形或八面形或八面變形如第一百四十八圖如第一百四十九圖又有與銀相和者又有或銖或鉱或銅或錫或鐵硫或碲相和者地內不見有金脈俗所謂金脈者即花剛石內有金粒也恒藏於初成地球時所結之石或自此石洗下之砂流至河底偶見大塊如美國得一塊重二十八磅俄國得一塊重八十磅然舊金山新金山尚有大於此者但與石質相雜耳金既爲獨成之物故取法淘汰其沙即得惟顆粒甚細或與別物相和難分則用水銀與取銀之法同

第三百九十八節　形性

金色正黃而面光質性最韌純者更輭幾與鉛相若打箔抽絲此爲最易箔之薄可至二萬分寸之一絲之細可比秋豪之末加熱至二千十六度而鎔不可模鑄爲器因冷縮甚多也任熱至何度不能直與養氣化合各酸水硫黃輕硫皆不能侵惟綠氣及溴能侵之故凡雜質能放綠氣者金遇之而消化如硝强水一分與鹽强水二分相合名合强水是也硒養則不與別配相合亦能消化之也

第三百九十九節　金之雜質

金與養氣化合成金養與金養取法將金綠入鉀養水交互化合所得黑質即金養也用金入合强水消化再加鉀養水得鉀養金養再加硫强水即得金養而不淨取出消化於硝强水而傾入多水之中結成黃色之質即淨金養也或見光或熱至五百度皆欲化分若入鉀養水消化而置眞空之罩內乾之得黃色顆粒長細如針即鉀養金養也

金與綠氣化合成金綠與金綠取金綠法將金綠加熱至三百五十度則鎔而綠氣二分劑化分成金綠若再熱至四百度則綠氣又化分而變爲金取金綠法將金置鹽强水四體積之內再加硝强水一體積消化用熱水煑鍋化散至稍稠冷而結成黃色方粒是爲含輕綠之金綠加熱幾及二百五十度輕綠化散而質變紅櫻色即金綠也或水或醋或以脫皆易消化皆爲明黃色拭於人膚或生物見光則變爲紫色其質爲極細之金粉遇各氣皆不變故照像用之淡錫綠水加以金綠水數滴所結之質其色最佳名爲金紫色用繪磁器之紫

花或和玻璃作玫瑰色金綠消化於以脫之中而浸以磨光之鋼則金綠之綠氣化分而金結於鋼面凡精緻之刀用此法鍍金鑲無由生若浸以綠帶而使見輕氣或燐輕氣則若金帶又用淡金綠水加檸檬酸與淡輕水各少許盛於玻璃瓶而稍加熱則若金瓶金綠水加以淡輕水所結之質爲黃褐色即淡輕金綠或微加熱或磨擦爆裂甚猛

第四百節　金之用

金常用作錢幣然必和銀或和銅使成堅性方能經久其劑十分其金而銅居一泰西有數國核計金之成色常以二十四分爲準如言二十三分則和銅爲一分二十二分則和銅爲二分餘可類推試驗成色之法非化學家事故不贅焉

第四百一節　分金

金內和銀銅而能使分離者賴銀銅能爲淡養所消化也然所和之銀或銅必重於金三倍否則爲金所掩而不能消化於所和者不及四分之三必添足而始可分淡養所不消化之銀銅加以食鹽則結而沈下仍得純金銅又法將金置於硫强水煮之亦能消化其金銀與銅留純金若將鐵養硫養水加入金綠水則結桜色細粉沈下爲極純之金桜色者因分粒甚細也摩之而見黃色

第四百二節　金箔

打造金箔先鑄金板用鋼軸軋薄縱橫剪爲小方塊與薄腸皮層層相間以大椎打之再分再打至適用而後已凡極純之金其價十五倍於銀

第四百三節　鉑之根源　卽白金

鉑爲地產而甚少常見獨成小片粒雖有大塊庶幾一見藏於石中及古河底之砂泥中俄國烏拉嶺之西產此最多一百二十年前已知爲金類原質

第四百四節　形性

鉑色如銀而微帶灰色其堅在銅鐵之間銅鐵之外此爲最固金銀之外此爲最韌可以打箔抽絲燬至將紅可粘合如鐵其妙處在難鎔雖有至大之熱不能改其形質惟輕養吹燈及電火始能鎔之易與錫鐵等相和既和之後較純者易鎔所以鉑鍋不宜盛錫養鉑養諸質而加熱恐氳入鍋體以致無用也鉑見空氣任何熱度皆不能直與養氣化合遇酸水亦不改變惟合强水能消化之但此金更難也加熱至紅使過猛鹼類或燐養或炭皆能生鐵鉑因難鎔且不畏諸酸水故以

作器與陶物猛烈之物及熬煮濃厚之强水又有補
而小可以器與脉錬而之人用鑄火門前數年俄國曾
將生粗粒置於合强水之淡者鉑
不多加鉀養而加熱俟初結成之質消化再加醋酸則
結棲色之質爲鉑養加熱皆易化分也與綠氣化合成
鉑綠與鉑綠取法將鉑綠置熱沙盆加熱俟
之臭則得鉑綠用鉑屑一百釐置於鹽强水量杯三兩
之內加硝强水量杯四分兩之三消化加熱待稠即膠
再加淡鹽强水消化之再加熱散去所餘之淡養待冷
結成紅棲色之質即鉑綠也或冰或醋皆易消化亦爲
有別物惟此傾入鉀養水內鉀養變成鉀綠而即結

第四百五節　鉑之雜質

鉑與養氣化合成鉑養與鉑養取法將鉑綠
水交互化合再加淡硫强水則結黑質爲鉑
不多加鉀養而加熱俟初結成之質消化再加醋酸則
結棲色之質爲鉑養加熱皆易化分也與綠氣化合成
鉑綠與鉑綠取法將鉑綠置熱沙盆加熱俟
之臭則得鉑綠用鉑屑一百釐置於鹽强水量杯三兩
之內加硝强水量杯四分兩之三消化加熱待稠即膠
再加淡鹽强水消化之再加熱散去所餘之淡養待冷
結成紅棲色之質即鉑綠也或冰或醋皆易消化亦爲
紅棲色化學家所必需者蓋欲使鉀養結成萬物中無
有別物惟此傾入鉀養水內鉀養變成鉀綠而即結

第四百六節　鈀

鈀恒與獨成之銀或鉑同見形與鉑相似色亦白而光
亮過之與養氣化合較易於鉑然在空氣內不加熱亦
不能化合加熱則化合而面生藍色再加白熱養氣又
化散而仍復原色入硝强水能消化若與養化合則成
不能消化之質性較鉑堅固而質稍輕冶爐不能鎔可
打薄引長並可作最精之器如與銀二倍相合可作絲
忽之法馬若泥多得大有裨於工藝也英國地產博物

會之規條如有人覓得有益於人之新物贈以鈀作之寶一枚可見其貴重矣

第四百七節　鋅

鋅恆與鉛礦同見惟甚脆而易打碎碎者在空氣內即熱即與養氣化合鎔界較鉛更大合强水亦不消化與鉛相合合强水始能消化與鉀養二硫養同鎔則成鋅養硫養鉀養硫養能消化於水水色鮮紅鋅之雜質並雜質消化之水大半是鮮紅色

第四百八節　銖

銖恆與鉑粒相間亦爲片粒粒內係銖釘鋅三者相合也地產之金亦含之因重於金鎔金之時此恆沈於底性極堅或用作鐵筆尖若作金錢之金內微有此物印打之時其模每致損傷凡金類以銖爲最難鎔雖用輕養吹燈亦不能鎔也銖或銖之雜質或在空氣內加熱或在硝强水內或在合强水內消化皆能與養氣化合成化散其氣甚毒人若嗅之咳逆與嗅綠氣同若收取之能無色方粒消化於水亦常化散遇肌膚而變黑色

第四百九節　釘

釘亦與鉑同見性硬而脆鎔亦極難合强水微能消化

新陽趙元益校字　上海曹錘秀繪圖

仁學錢序 三

化學鑑原續編

卷一　含衰之質
鉀衰鐵　普藍　輕鐵衰
各種爆藥
汞爆藥　汞爆藥之質性
卷二　蒸煤所得之質
徧蘇里　阿尼里尼　煤黑油所成各種顏料　加波力酸　輕衰流質並衰　鉀衰　鉀衰鐵　衰綠　含衰淡菁鐵之質
卷三　草木所含各質
燕取木內之質　木那普塔　比得路里烏末　火油
松香油並同類之質
松香　松香油類之質　樟腦類　波勒殺末　松香類
卷四　苦杏仁油並相類之質並變成之質及徧腮里類
卷五　曬里西尼並所成之各質及哥路哥司得之類
司配里耶油
卷六　易散油卽阿來里之類　阿來二音卽蒜之意
樹膠類
卷七　小粉
對格司得里尼　種子發芽　造啤酒之法　造醋之法
卷八　饅頭
卷九　糖類

蔗糖　糖類變化之性

卷十　棉花火藥

棉藥之原質　棉藥燒後所得之各質　棉藥與火藥相比之性情　哥路弟恩

卷十一　造釀

燒酒

卷十二　醇

酒醇　以脫　輕磺以脫　醇本質類

卷十三　卡告待里類　即金類與生物合成之質

金類生物相合之質

卷十四　動植酸類並淡輕類

含以脫里之淡輕質　生物鹼類之質點排列法　淡輕多分劑之質　二阿米尼　三阿米尼

含燐或鉀或銻之淡輕質　阿美弟類　內呪來里類　金類阿美弟

卷十五　金類變成之質

克羅路福密　即哥羅仿　香料以脫類

阿勒弟海特類

阿西多尼類

各里哥里即多質點之醇質

卷十六　醋酸與油酸類

生物配質之不含水者　生物本質所含極多養氣之質　醋酸類之酸質用原質相合而成之理

肥皂

取油類酸質之法
油燭
卷十七 流質油定質油 各里司里尼又名古路奴以尼
卷十八 植物酸質
草酸 果酸 打打伊密的 製熟皮之法
卷十九 植物鹼類
鴉片內分出鹼類之法 分取雞那之法 雞尼酸 替以尼與加非以尼 烟葉
卷二十 植物顏料
動物染料
卷二十一 動物變化
乳
加西以尼 乳糖
印染之工
血
蛋
肉
燒肉之理 直辣的尼
尿
由里阿 由里酸 希布由里酸

卷二十二　植物生長

卷二十三　長養動物

卷二十四　動物死後變化

英國蒲陸山撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

鑑原一書厥分兩大類前書專論化成之物如氣質流質金石之類是書專論生長之物如草木飛走之類故名鑑原續編所以別前書也

化成類之質與生長類之質最難定其分界因其質有相似之形者又有相合而成者故生物化學之本意以動植兩物之質或從直路得之或從繞道得之或從化成生長二類之質合而得之俱屬於生物化學

二類之內雖有相似相合之質然亦大有辨別蓋化成類之原質數十而生長類之原質祇有四卽炭輕淡養惟分劑之多少與質點之排列各不相同故能彼此互易變化無窮

近日化學家意趣漸深能造生長類內之物數種乃前人所不能成者蓋前人以爲此等物質必需動植物長養所成而今則竟能以化成類之原質直令合成而無庸繞道之繁然此尚屬生物所成之材料也至如動植之骨肉花果必須自然長養者究未能造又如動植物所藉成之質除水之外亦未能造也

四質之在生物最爲奧妙蓋生物之雜質藉此四質合成者過半如輕養淡炭化合之率輕爲一質點養爲二質點淡爲三質點炭爲四質點相需而變則其質點養一與輕二成水淡一與輕三成阿摩尼阿炭一與輕四成氣質此將輕氣爲主而異其質點之數也所以質點化合之率相等者所成之雜質甚少不相等者能成無窮之雜質

生物質已知而定名者品類繁多常以性情理其緒雖是舊法甚屬簡明若以質點之率爲次第則有性情略同而其次第已大異者殊難識別所以此書不依新法用質點而以變化之性所習見者而分類列之惟生物之繁不能盡述茲擇其有益於民生日用之尤要者備言其法而並論其理

化成類生長類原質之變化有物屬於二類分界之間其名曰衰卽炭與淡所化合也其原質本在化成類中而性情略與綠氣類之質相同然與別質合成之雜質多出於生長類之中故宜列於生物化學之首只爲二大類之過脈

名有是古而非今者理有喜新而厭舊者犧椰阿魏之類在昔皆西名也而久則相承習用分合變化之事於今昔新理也而聞者悅志怡神蓋理無今古乃庶務也不可以

例化學名泥舊新乃常情也不可以該萬物上古有音無字以音記名中古物眾名繁故造字以記其音江河銅鐵是也前編之硫矽鉀鈉亦此意也惟是前編之原質六十有四雜質以類相從故能有條不紊茲編之原質惟四而雜質更繁西人取名之義或以地或以人或形性或色味聚眾音而成文聚眾名而成章截譯從簡挂漏必多若循前編之例則炭輕養淡交互無幾雖有分劑之識別而繁者又難於悉數故當全譯其音而詳其形性中國有其物者註之無者闕之學者可考其形性而想像其物如有其物又可試驗其事而恍悟其理若以西名之繁冗爲嫌宜廣求乎中國之物

含衰之質

西歷一千七百餘年布國京都製造顏料之肆嘗用鉀養分出水內之皂礬偶得藍色之粉甚異之即用作顏料名爲普魯士藍如此多年尚未考知其理至一千七百二十四年有人用動物質與鉀養炭養和勻加熱煆之而以水消化之再添鐵養硫養與輕綠水亦得普魯士藍然仍未知其理後有人名麥叩爾將普藍置鹼類水內令沸即化分而變爲紅色之鐵養將此濾出而再加鐵養爲本之質於水內則仍變爲藍色因思此藍料必爲鐵養與某配質相合而其鹼類與此配質之愛力必大於鐵質之愛力至一千七百八十二年有西里者見普藍造時所用之鹼類久遇空氣或炭養氣而後用之則不能成藍色但其料和勻之後所放之霧質能令鐵養水所染之紙變爲藍色所以西里將此配質分出而得其淨質名爲普魯士酸即輕衰普魯士藍省文普藍即今所謂洋藍也

一千七百八十七年白土來將此質化分得炭輕淡三質又考得普藍所用之鹼類水其功在一箇黃色質其顆粒成八面形乃輕衰鉀養鐵養三質所成其輕衰鉀養與鐵養之愛力甚大用尋常分鐵養之法不能分出一千八百十四年布里得依化學之新理用鋇養化分普藍再用硫強水分出鋇養而得鉀衰水

一千八百十五年魯殼克將普藍與汞養和勻加水沸之濾取其質烘乾加熱得一種氣質爲炭淡即衰遂知從前所得之質爲衰與鐵相合而成鐵衰魯皮蓋初得之質類粒其質爲鐵輕淡鐵因此質遇金類與養氣化合之質放出輕氣二分劑而得金類二分劑其式爲

輕炭淡鐵上二某養二某炭淡鐵上二輕養

從此以炭淡鐵爲一類之質而以鐵衰爲配質

鉀衰鐵　此物之原質爲鉀炭淡鐵加三輕養與某配質

甚爲有用造法用動物質如牛皮馬驟蕎角乾血等多含淡養之質先置鐵甑內蒸出其淡輕養炭養餘質已變爲炭其內尚含淡氣甚多將此質與鉀養炭養並鐵屑和勻置鐵鍋內加熱至硌化將此硌質添水加熱消化得黃色之水濾取其水熬乾卽成鉀衰鐵之顆粒質內含水三分

劑

此事之理爲化學家里必格考得如將鉀養炭養與淨炭和勻而加大熱卽得炭養與鉀其式爲

鉀養炭養上炭二三炭養上鉀

如其炭質先與淡氣相合而加熱稍小則其鉀能與炭二分劑淡一分劑合成鉀炭淡卽鉀衰將此質消化於水和以鐵屑而加熱則收空氣內之養氣鐵遂與鉀衰相合其式爲

三鉀炭淡上鐵上養二鉀炭淡鐵上鉀養

其養氣不但從空氣而得亦可從水內得之故其水必放輕氣

普藍 尋常之造法用鉀衰鐵與鐵養三硫養之水和勻卽有藍料造成其式爲

三鉀鐵衰上二鐵養三硫養二鉀六鉀養硫養上鐵鐵衰

鉀衰在化分化合之事能力甚大幾與原質相同其鐵衰不能從別物分開但有數種含鐵衰質其性情與分劑相類於綠氣雜質如輕氧衰並金類與鐵衰合成之質相似綠氣用一分劑所出普藍爲鐵鐵衰與鐵養相對其式與綠氣化合亦成鐵綠如以鐵養三硫養水傾入甚多之鉀衰鐵水內則鉀衰鐵之能化合者自有結成之質能在水內消化變爲普藍水爲染坊所用之藍料草酸亦能化此藍料則爲畫工所用之藍水

又法用鐵養硫養但所得之質爲白色必久遇空氣而變藍色固收空氣內之養氣也其白質爲鉀鐵衰鐵衰

其式爲

二鉀鐵衰上二鐵養硫養二三二鉀養硫養上鉀鐵衰鐵衰

收養氣而變藍色之後其式爲

三鉀鐵衰鐵衰上養二三鉀鐵衰上鐵養上鐵衰

普藍易爲鹼類化分所餘之質爲棱色卽鐵養其式爲

鐵鐵衰上六鉀養二三鉀鐵衰上二鐵養

染布之人賴此理而得藍布上成白色或古銅色之花紋其法將布先浸於鐵雜質水內後浸於鉀衰水內再用鹼類水印成花紋卽變棱色卽鐵養質以水洗之再以淡酸

水漬之則鐵養自散而變白色

輕鐵衰　鉀衰鐵極濃之水加輕綠水等體積則得無色之顆粒即輕鐵衰輕綠水內不消化淡水內能消化將此化得之水加熱即發輕衰而有結成之白質爲鐵衰遇空氣則變藍色即普藍也此理及輕鐵衰與別質含鐵衰者變化之理俱屬難明然化學家詳考其事以爲鐵衰爲本質即衰三分劑鐵一分劑相合而成則輕鐵衰爲輕衰鐵普藍爲鐵三衰鐵因衰質欲與輕氣一分劑或金類一分劑化合方能飽足則衰必須合金類三分劑而衰鐵自能收金類二分劑所以鉀衰鐵即鉀之二分劑與鐵之一分劑合而爲三分劑與衰之三分劑相配也普藍內鐵之四分劑可以代輕之六分劑或鉀之六分劑如二鐵綠即鐵綠同理輕鐵衰遇熱化分之理其式爲

輕衰鐵＝二輕衰上鐵衰

普藍從鐵衰變成之理其式爲

九鐵衰上養＝鐵三衰鐵即蓋上鐵養

輕衰　藥材內所用之輕衰水用配質化分鉀衰鐵而成將鉀衰鐵細粉二分硫養一分半水二分置甑內蒸之用尋常之器令其凝爲流質即輕衰水其式爲

二鉀衰鐵上三輕衰　養＝三鉀養硫養上鉀鐵衰鐵上

三輕衰

餾內所餘之質爲淡綠色遇空氣而速變藍色前所言鉀養硫養與鉀衰鐵化分所得之質或略相同

輕衰水無色而其臭與別種氣質易辨其爲配質之性更小於炭養氣其性極毒少許入口即死如萬年青葉或桃仁杏仁梅仁等所蒸之水亦有此質然輕衰食極微能作大益之藥品醫家嘗備濃淡各種以一定之法用之亦無錯誤如倫敦合製藥材之書每水百分含輕衰水二分西里之輕衰水所含輕衰不定略在百分之四與百分之五之間其造法用普藍所作即將普藍加水加汞養加熱令沸則藍色滅而有鐵養分出其汞衰水能變輕衰濾取此水而添淡硫强水並鐵屑則有汞質沈下將其水蒸之即得輕衰水此即西里原考輕衰之法其式爲

汞衰上鐵上輕養硫養＝輕衰上鐵養硫養上汞

欲明此理須知汞與衰有大愛力能令普藍放其鐵衰而衰之一分與汞養之汞互易

輕衰流質並衰　此俱從汞衰所作將汞養以尋常之輕衰水化之則化分之理與用輕綠化分之理相同其式爲

汞養上輕衰＝汞衰上輕養

化分之後水內已成汞衰蒸乾之而得長方形之顆粒再

將顆粒烘乾加以濃鹽强水而稍加熱則成汞綠並輕衰其式爲

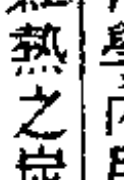
汞衰上輕綠二汞綠上輕衰

輕綠輕衰之雜質令過灰石小塊卽收其輕綠而不收其輕衰因輕衰之愛力更小於炭養也放出之輕衰氣與炭養氣必過鈣綠收其水再過一管其外用冰與鹽令極冷卽得無色之輕衰流質此質遇空氣化散極速卽能減熱至〇度若加熱至七十九度則沸而發霧其霧能燒而成藍色之火故收藏雖密亦能化分而發出淡輕氣變爲棱色之質而此質內不能定其何質其輕衰水之變化亦同所以欲作藥材之用其瓶必用黑紙包裹不令見光則不變質如含硫養少許亦不甚變故用硫養與鉀衰鐵所蒸之輕衰水因稍含硫强水收藏可久

如將輕碘氣經過冰鹽發冷之無水輕衰則成顆粒其質爲輕衰輕碘易在水或醋內消化不能在以脫內消化加熱令散出而再收之不甚化分其質無有配性如以試輕衰之法試之無有證驗以鉀養化分之則得鉀養蟻酸並鉀碘所以此物可爲炭輕三質點之一分劑數以代輕三分劑數合成其質爲淡輕輕碘三質點之數

衰質卽炭淡取法用汞衰盛於試筒內筒口接一小玻璃

第一圖



舊而燒得其氣如第一圖其汞衰變爲汞與衰與巴辣衰卽衰三分劑相合而成其色爲慢色其質爲炭淡其衰氣易以其臭辨之燒時之色如桃皮之紅色其氣略倍重於空氣卽略爲一·八與一〇之比故取此氣可令自沈於瓶底水能收此氣四倍體積其水自能化分所成之質最繁最奇內有淡輕養草酸淡輕養蟻酸尿酸此各質俱以衰與水之原質變化而出衰之變化性情與綠氣相似如鉀或鈉置於衰內稍加熱而成鉀衰鈉衰卽同於鉀綠鈉綠又如將衰入鉀養水內卽成鉀衰與鉀養衰養其式爲

二鉀養上衰二鉀養衰養上鉀衰

此亦類乎綠氣遇鉀養變成鉀綠與鉀養綠養其式爲

二鉀養上綠二鉀養綠養上鉀綠

將衰加空氣壓力四倍卽成無色流質以水較重爲一〇與〇·八七加冷至負三十度卽成明顆粒

鉀衰　鉀衰爲含水質內之最有用者如鍍金鍍銀其功甚大化學內用空氣內淡氣之事甚少而此質則用空氣經過紅熱之炭其炭預將最濃之鉀養炭養水漬透而曜乾則炭能收空氣內之淡氣而放出炭養氣其式爲

鉀養炭養上炭上淡二鉀衰上三炭養

冶煉鑛質而用熱風爐底必有鉀養結成略同前理其鉀養鐵所作加以大熱卽變必從燒料所出者鉀養常用鉀養鐵所以將鉀養鐵七分與鉀養與鐵炭而發出淡氣其式爲

鉀養鐵二 鉀養上鐵炭上淡

依此法作鉀養常有質去之養鑛內燒鎔屢屢掉之至無氣發出而止將鍋離火片刻俟其鐵質沈下卽傾於平面石上其式爲

二鉀養鐵上二 鉀養炭養二 鉀養上五鉀養上鉀養養上鐵上二炭養

由此可知藥肆出售之鉀養常含鉀養養與鉀養炭養所以鉀養之數不過十分之六其色略如白瓷遇空氣而化分輕養氣與淡輕養其輕養氣因空氣內之炭養而成其淡輕養因空氣內之水質遇鉀養養養而成淡輕養炭養其式爲

鉀養養上四輕養二 鉀養炭養上淡輕養炭養

鉀養消化於醋內而令輕養透入則結無色之立方顆粒爲淨鉀養或將尋常之鉀養以醋消化加熱令沸乘熱濾之待冷亦有淨鉀養顆粒結成

鉀養之於鍍金鍍銀以其能消化金養或銀養而另成一質易爲電氣化分而爲能傳電氣之物所引卽鍍一層或金或銀鉀養水又能消化銀養或銀綠所以手指偶沾銀養淡養可將鉀養水洗去金花線或銀花線有污亦用鉀養水洗之

鉀養加大熱則收各物之養氣其力甚大別種金類與養氣化合之質能放養氣二分劑與鉀養而鉀養變爲鉀養養金類由是分出如將錫養與鉀養同加熱鎔化則變化之式爲

錫養上鉀養二 鉀養上錫上鉀養養養

鉀養既有此性故化學內藉以爲化分之用鉀養養與鉀養炭養臭易辨加入淡硫强水發氣甚辣惟養養不甚變此臭而在自沸時化分爲淡輕養硫養與二炭養其式爲

鉀養養上二 輕養硫養上二 輕養二 鉀養養硫養上淡輕養硫養上二炭養

鎔化之鉀養養再與草酸相和而加水消化之則有白色不消化之質此質爲炭輕淡養與含水之養養同原質卽輕養炭淡養將此質蒸之卽有含水之養養透過爲無色之流質此質之性最奇必藏於極冷之器如離冰鹽發冷之物少頃卽變熱而自沸甚速結成白色定質如白瓷

鉀衰與硫鎔化則所結之質與鉀養衰養相類但以硫代養氣即爲鉀硫衰硫之繁本質爲衰硫即硫衰其鉀此質硫衰硫之造法將鉀衰鐵三分鉀養炭養一分即造鉀衰之料再添硫一分盛於有蓋之瓷罐內加熱鎔化後以沸水洗之則其鉀硫衰硫洗出加熱乾之即得顆粒如硝如將鉀硫衰硫以醋養酸化分之即得鉛衰硫遇輕綠氣則變爲鉛硫與輕衰硫此質爲無色之油形加冷而成顆粒遇鐵質多分劑之雜質即變極深之紅色因此常用鉀硫衰硫試驗鐵質里必格試驗中輕衰毒之法有一極細之據將黃色之淡輕衰硫沾於表面玻璃之上令遇輕衰之霧則輕衰變爲淡輕衰硫其式爲

淡輕硫上硫上輕衰二淡輕衰硫上輕硫

其表面稍加熱則所餘之淡輕硫化散再加鐵綠水一滴則淡輕衰硫變爲紅色如血此其據也

鉀衰鐵　綠氣通過鉀衰鐵水內即變爲棲色乾之而成豔紅色斜方形粒即鉀衰鐵其式爲

二鉀衰鐵上綠二鉀衰鐵上鉀綠

此質可作染料之用如將布浸於此質與醋酸和勻之水內則布染成豔藍色與普藍略同

鉀衰鐵又可造一種藍色之料爲鐵衰鐵俗名脫而捺布辣藍造法將鉀衰鐵水與鐵養硫養水和勻結成之質即是其式爲

三鐵養硫養上鉀衰鐵二三鉀養硫養上鐵衰鐵

印花布之工常用鉀衰鐵與鉀養水和勻爲淺藍色之料因此質遇收養氣之物即放養氣與之而其衰鐵變爲衰鐵其式爲

鉀衰鐵上鉀養二鉀衰鐵上養

鉀衰鐵略有繁本質在內即衰鐵乃衰鐵之雙本質其鐵似乎輕或鉀如鐵綠內之鐵質故其衰鐵只須輕或鉀與衰相合即能飽足輕衰鐵能取其顆粒另有數種含衰鐵之質亦已考明

此類之質又有別種繁本質如衰鈷衰錳衰鉻衰鉑衰鈀衰銀等但尚未知其用處其鉑與衰合成之質色甚明豔甚辣令眼流淚移置稍有光之處變爲流質其形如油即衰綠將此盛於玻璃管內而吹黏其口數日變爲白色之定質即衰綠如將氣質加以四倍空氣壓力亦成流質其定質遇水即成三輕養衰養衰養其式爲

衰綠上六輕養二三輕綠上三輕養衰養

此配質與輕養衰養相類惟其分劑加三倍如蒸此配質即得輕養衰養此質爲合三本之配質如三本之燐養亦能成三類之質即三某養衰養二某養輕養衰養又二某養輕養衰養又某養一輕養衰養

銀衰與燐綠封在玻璃管內久加熱至二百八十度然後蒸之蒸時令過乾炭養氣即得燐衰之質爲片形之顆粒此質在甚小之熱度能自燒遇水即化分成衰養與燐養

含衰淡養鐵之質　將鉀衰鐵與淡硝强水同沸若干時隨加含鐵多分劑之雜質即有結成深灰色之質再加鈉養炭養至有餘令沸濾清熬乾則結深紅色之明顆粒爲鈉衰淡養鐵加四輕養從此能得別金類之同類質已有人造得輕衰淡養鐵加四輕養成顆粒

近有化學家名哈度蒸此類之質從含衰鐵之質變化而成即放出衰一分劑而收淡養一分劑同時再放出衰鐵所合之金類一分劑如鉀衰鐵與硝强水同沸即變爲鉀衰淡養鐵因硝强水能令各質與養氣相合則有別質結成

哈度依此理設導更簡之法成鈉養衰養淡養鐵加四輕養之淡養與所成之鈉養醋酸相遇則變爲鉀衰淡養鐵化合而變爲鉀養醋酸與鈉四輕養與所成之鈉養醋酸相遇則變爲鉀衰淡養鐵加四輕養此質冷時先結成禾衰取出而將其餘水熬乾即結成鈉衰淡養鐵加四輕養能試驗類與硫合成之質將此質少許在吹火內遇鹼硫相合之質即發豔紅色之火或將髮長一二寸與鈉養炭養少許在吹火內燒鎔則所成之鈉硫遇鈉衰淡養鐵加四輕養而亦發深紅色之火

各種爆藥

禾爆藥　銅冒內之爆料此品用之甚多其性猛烈而屬於含衰之類故應附詳於此卷

此質用硝强水消化水銀再加醋而成之合製之時甚是危險必宜謹慎

試造之法將禾二十五釐盛於容水半磅之玻璃杯內再將硝强水量杯半兩傾入前杯其硝强水與水較重一、四二稍加熱至水銀消盡待冷再量與水較重〇、八七之醋五錢伸手速傾入消化之水銀內則杯內自沸杯之近處不可有火其水因有分出之顆粒而變濁水面發出白霧甚香此霧即淡養以脫與阿勒弟海特等俱屬醋與硝强

水合成之質其霧甚濃因含汞質但不知其汞之形狀如何另有淡養與輕養發出俟發氣盡而安靜之時傾入多水少頃即有白藥沈下傾去其水濾取其白藥以水洗之至洗下之水無酸味而止在空氣內晾乾

以上之化變甚繁如只論其白藥而不問別質可略言之汞藥化分所得之原質爲汞炭淡養四種其式爲

汞炭淡養

若謂其汞先與養化合其式爲

汞養炭淡養

醋之原質爲炭輕養如將汞藥之式倍之即得二汞養炭淡養如將醋之輕易淡而再加二汞養即得其質前編已言淡養遇生物質能令其放出輕變成三輕養所以硝強水遇醋常自放出養氣再令醋放出輕氣與此養氣化合而餘下淡氣二分劑如此得炭輕養加二淡養等於炭淡養加六輕養此易知其三質點淡氣之二質點等於輕氣六質點如將淡養氣通過銀養淡與醋化合之質能成銀爆藥此爲旁面之據

炭淡養想與汞養化合故未能分取其質但名爲爆藥配汞爆藥變化之理甚深當先論其質性而變化之理自明矣

汞爆藥之質性　依前法所得之藥顆粒長細如針另含水銀少許故稍有灰色提淨之法添水加熱令沸即能消化將此水濾之待冷而結明顆粒此質稍受磨力或擊力爆烈甚猛所以收藏之瓶宜用輭木塞緊裹之時發光如閃另有汞爲灰色之霧其變化之式爲

汞炭淡養二汞上四炭養上淡

猛烈之性因定質少而忽發極多之氣其藥與水較重四四其體積比變化所成之熱氣比例極小尋常化分之事成冷而此質化分成熱其故因炭質與養氣化合所生之熱大於爆藥化分所成之冷也汞藥熱至三百六十度則燃如將玻璃條黏最濃之硫強水或硝強水滴於藥上亦立燃如通電氣令發火星亦立燃

銅冒之料　純用汞藥作冒內之料爆裂甚猛必加別料使稍緩所添之料爲鉀養淡養或鉀養綠養此二物能令各質收其養氣故比別種平性之料更好又能令炭養氣變爲炭養氣藥更易燃英國所造之銅冒常用鉀養綠養合於汞藥而另添玻璃粉使生磨力或用銻硫代玻璃粉能令鉀養綠養放出養氣更多而使燒之感時稍久合製之時不可甚多亦不可遇堅質之物冒內裝藥之法將前料少許傾入再加舍來克消化於醋之質一滴使能見水而不裹

汞藥鋪成一線蓋滿火藥一層而露出其二端將紅熱之鐵絲點其一端則汞藥燒盡而火藥散開不燃如將汞藥十釐鉀養綠養十五釐在紙面輕輕和勻以前法爲之火藥即燃大將汞藥散布玻璃之上成薄層而引點之則分出之水銀能黏於玻璃之面而與擺錫之鏡相似

汞藥自燃之時相近處之受力甚大而稍遠之處則甚小如用汞藥當火藥之用而放鎗其鎗必致碟裂因其燃極速不及勝彈汞靜之性也如鎗筒極固而能當其力彈即飛出但不及火藥所發之力

平常之汞藥含汞養炭養即汞養草酸造時即另有此物變成

銀爆藥　造法略同於汞藥而其性更猛更不宜多造將銀十釐硝强水與水較重一·四二者七十釐水五十釐同置玻璃杯內漸漸加熱消化離火待冷加醋與水較重一·八七者二百釐略待少頃如不自沸則少加熱自有銀藥結成如針其餘事盡同汞藥硝强水與醋太淡難令自沸大含淡質能令其起沸如必再加紅色之硝强水因此無純銀則稍含銅者亦可

銀藥乾時必極謹愼因其性更烈也收藏之法用輭紙作小包而裝於紙匣分合此藥之器俱以紙爲之此藥之爆性極猛斷不可作銅冒藥祇可作白磁之要物銀藥在冷水不甚消化在熱水盡能消化如一分而在沸水三十六分內已盡消化

銀藥少許置於石上再將石之尖角稍壓之自燃而成光聲或將銀藥少許與小石塊同包而擲於地面即發大聲銀藥之爆力與汞藥之爆力可相比而知將二物等重置於薄銅片而下面加熱汞藥之燃如吹滅燈火之聲片上無有污迹銀藥則發極大之聲而片乃擊成一孔

銀藥極微置於玻璃片上而以硫强水滴上燃後有餘下之銀

銀藥以淡輕養消化之冷而結成顆粒爲銀養與淡輕養相合而成即銀養淡輕養炭淡養此質比銀藥更猛而極險雖濕亦易燃

鉀綠水加銀藥至有餘則銀之半變爲銀綠其餘爲銀養鉀養炭淡養結成顆粒濾出之而以水消化之再漸加硝强水則其鉀養分出而得銀養輕養炭淡養在沸水內易消化冷時結成顆粒將此顆粒以沸水消化而加銀養再沸則變爲中立性之爆藥

又有數種單原質與雙原質之爆藥其爆性或大或小不等茲不備載

爆藥之變化　爆藥類有單質者有雙質者公式必備其

分劑數如銀藥之式不可爲銀炭淡養必倍之而爲銀炭淡養則指出其銀之半能與別種金類或輕氣互易此式亦同於銀衰二分劑但銀衰與銀藥之性大不同

爆藥與含衰之質多有相類之性可以法證之如將汞藥加輕綠水則消化而發輕衰香氣水內有汞綠與汞養草酸並淡輕養輕綠或將銀藥稍加輕硫氣則得衰養水如加至有餘則變爲輕衰硫或將銅養淡輕養炭淡養加輕硫合化分則變成輕炭淡硫與尿酸其尿酸之原質與淡輕養衰相同其式爲

銅養淡輕養炭淡養上三輕硫二銅硫上二輕養上輕炭淡硫上炭輕淡養二即尿酸

以上變化之性化學家以爲各種爆藥爲金類與養氣合成之質爲本而其配爲衰養此配質在衰養配與衰養配之間但其質不能與別質分開依此理排列各種爆藥清楚而簡便其各種變化亦易明

汞藥入鉀衰水內加熱令沸則消化熬乾而結鉀養炭淡輕養此質之分劑同於鉀養二輕養衰養但鉀養爆藥祇能成一類之質故爲一質點之質其以炭淡輕養爲配質者爆力甚小其二輕養炭淡養變成輕養炭淡輕養其式爲

二二輕養炭淡養上二二輕養二二炭養上淡輕上輕養炭淡輕養

上海曹鍾秀繪圖
新陽趙元益校字

仁壽鎮厎系一

英國蒲陸山撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

蒸煤所得之質

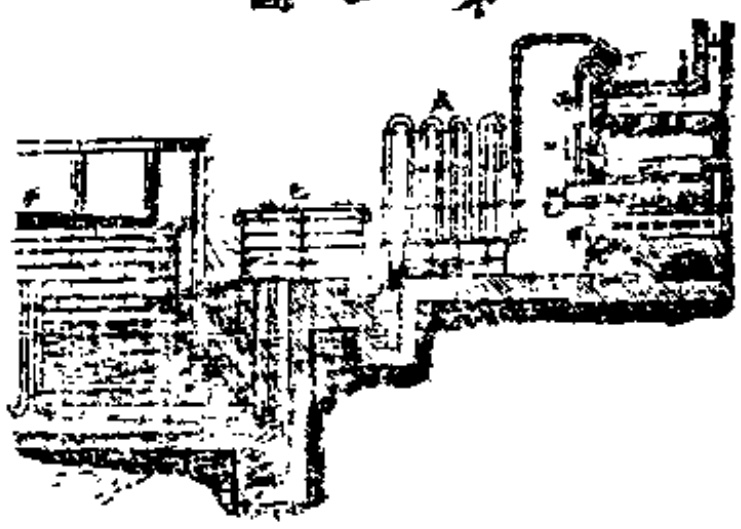
五十年以內化學比前更盛其故半因煤氣之事初以爲此事與化學無甚相關然細考其理則於製造各物之工無有比煤氣能得多種奇性而爲有用之物者而此各物亦無有能從別事造出者

煤氣所添化學中之新理新物乃化學家詳考蒸煤氣之異質而偶得有益之物也煤氣未蒸之時化學家不甚知物質含炭與輕之性情從前用別法得煤內之油即含輕與炭之流質但其變化尚未明曉後從蒸煤氣時取得多質而更詳考其理如徧蘇里原從安息香取得而當時取之甚難其用處在製造內又甚多如無煤氣內取出之法今尚不能多得且不但徧蘇里之用處多而其變成之質之用處亦甚多如徧蘇里淡養爲上品之香料從此質而得阿尼里尼爲造各種豔色之顏料

邪普塔里尼爲煤黑油內所得有人名羅倫德考究甚詳製造之時頗說替代之理並從此理略知生物質點排列之理

煤黑油內更得多種能化散之鹼類如阿尼里尼又有非尼酸配卽加波力酸配從此質而得一大類之物卽非內里類

蒸煤氣之甑如第二圖以生鐵爲之其形作扁管以三四箇爲一副可用一爐之火加熱如甲每管盛煤約二百磅乘管乙極熱之時以煤納入用鐵板爲門以泥封密管前之上面有管丙通煤氣向上而彎入大總管丁下半之水內此總管與各甑管爲正角而收得各甑管之氣既出水面雖開甑水之意便氣無回至甑管


第二圖

管添煤再不回至總管內所存之水先收煤氣所含之各質如二淡輕養三炭養淡輕綠淡輕衰淡輕衰硫總管通至凝器此器有多彎管其加冷法或用冷水流過或大其遇空氣之面而能自冷此凝器內凝盡煤氣所含之水氣並收總管內未曾收盡之炭輕類或淡輕類之質惟淡輕

類之質凝器內尚不能收盡故有微處蒸煤氣者令氣再過枯煤箱內枯煤之內常有微水流下則能收盡其餘質總管丁內收得之黑油所含之質甚繁茲將各質列表

質名	沸界	相等式	較水重
非本非配之流質			
偏蘇里	一七六	炭輕	八八
多路阿里	二三〇	炭輕	〇·八七
歲路里	二八四	炭輕	〇·八七
以蘇苦母里	三三八	炭輕	〇·八五
非本非配之定質			
那普塔里尼	四二八	炭輕	
伯辣那普塔里尼	五八〇	炭輕	
可里西尼		炭輕	
貝里尼			
鹼類質		淡輕	
阿摩尼阿			
阿尼里尼	三六〇	炭輕淡	一·〇二
比哥里尼	二七一	炭輕淡	〇·九六
雞那阿里尼	四六二	炭輕淡	一·〇八
比里弟尼	二四〇	炭輕淡	

加波力酸 三七〇 炭輕養 一〇七

苦里歲里酸 三九七 炭輕養

羅殺里酸

波羅奴里酸 炭輕養

醋酸 二四三 炭輕養 一〇六

偏蘇里之名從安息香得之多路阿里之名從多路膠得之歲路里即木之意以蘇苦母里爲與苦母里同原質之意苦母里爲苦母尼子所得之油

氣過枯煤箱之後又過入石灰箱內此箱以鐵爲之如已內作多層隔板板上鋪乾石灰收其炭養氣並輕硫氣最後通過淡硫強水收盡所餘之淡輕養

又別有數法收其輕硫最便者用皂礬熟石灰木屑三物和勻令氣行過其用木屑之意欲令二物不黏連而漏氣其石灰能化分鐵養硫養而得鈣養硫養並合水之鐵養其式爲

鐵養硫養 上鈣養輕養 川鐵養輕養 上鈣養硫養

空氣遇此質不久其鐵養變爲鐵養此質收其輕養而成鐵硫與普藍等質此收淨煤氣之料又能收氣內所含之淡輕養炭養而成淡輕養硫養與鈣養炭養（有數處）

用鐵養收淨煤氣此質或用天生者或用人造者

輕硫氣遇鐵養其變化之式爲

鐵養上三輕硫＝三鐵硫上硫上三輕養

此法甚省簡因鐵硫遇空氣自能變爲鐵養其式爲

二鐵硫上養＝鐵養上硫

收淨煤氣之器內令空氣隨煤氣同進則將鐵硫變爲鐵養其變化之時卽生熱足令所凝之偏蘇里變爲霧質如是而偏蘇里光亮之性不失此所用之料可以收淨甚多之煤氣以至化分之硫體積增大而不便所以另有鐵甑蒸之而收其硫惟煤氣所含之炭硫質最難分出且爲各異質內之最有害者因欲變爲硫養而壞各物也故有人設法去之如用淡輕養硫養水洗其氣或用重加熱汽令煤氣通過則炭硫變爲輕硫與炭養而易散其式爲

炭輕硫上二輕養＝炭養上二輕硫

又法將石灰加熱至紅亦能收之其式爲

炭硫上三鈣養＝鈣養炭養上二鈣硫

又將鉛養以鈉養消化之使炭硫行過而變爲鉛硫其式爲

炭硫上二鉛養上鈉養＝鉛硫上鈉養炭養

又將鉀養或鈉養以醋消化令炭硫行過則變爲合炭養與硫之質而分出由今以觀所有氣內之異質未有難去如炭硫者

煤氣淨後通至藏氣罩內如度從罩通至燃燈之處

蒸煤氣必愼爐內之熱度熱度大小則輕與養爲本之定流而質發出甚多不但得氣減少而管乃塞住熱度過大則易化散之輕氣炭氣並炭輕與炭輕氣自欲化分而炭結於甑邊爲炭精其輕氣隨煤氣而出因此煤氣之體積大而光小

茲將回千地方用千尼里煤蒸時所有原質之數列表

每一百分體積含各種氣質之名	蒸一小時	蒸五小時	蒸十小時
炭輕氣並飛散之炭輕質	一三〇	七〇	〇〇
炭輕	八二五	五六〇	二〇
炭養	三三	一〇	一〇
輕	〇〇	二三	六〇
淡	一三	四七	一〇

第一點鐘後炭養增多之故因熱度大而爲炭所化分其淡氣增多之故亦因熱度大而淡輕養自化分蒸煤氣時所得之異質內淡輕爲要質尋常所有含淡輕之質卽從蒸煤之法所得此質之外黑油爲要質黑油之用處甚大因有各種適用之質在此取出也

煤黑油內取得化散之質依各物界之度可檢前列之

表

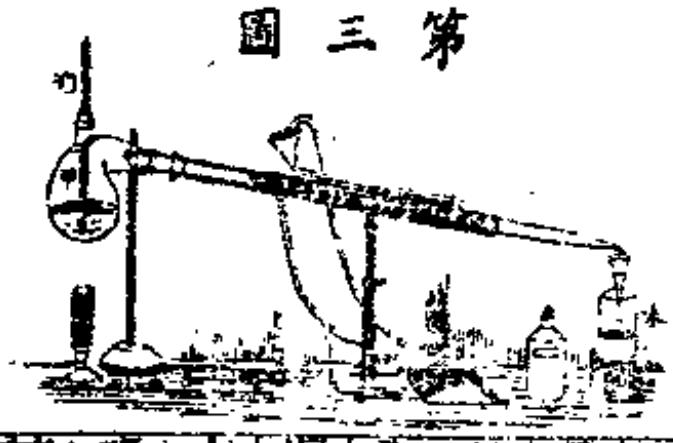
黑油盛於大鐵甑內蒸之則有水氣透過而凝爲水內有各種含淡輕養之質另有棱色之油質浮於水面其氣甚臭乃輕與炭所成之質卽煏蘇里多路阿里歲路里以蘇苔母里各質依前表較水之重略爲〇·八五黑油一百分發出此種輕油質十分

輕油蒸過之後而熱度漸大則有黃色之油蒸出較水更重沈於收器之底名死油此油比前之輕油體積更多略爲黑油四分之一內含沸度大而較水更重之質如那普塔里尼阿尼里尼加波力酸蒸時愈久此油所含之那普塔里尼愈多因其沸界甚大之故最後透過之油冷時略爲定質此時卽可停蒸甑底所餘之質黑色而黏力甚大卽柏油也燒此油可變爲極細之炭又可將此油與沙子或石灰和勻鋪在路面則路面平硬如石

初時蒸得之輕油再蒸一次而淨卽名煤那普塔其重油卽死油存在甑內甚多因沸界大於輕油故也將此煤那普塔再提之法須加硫强水收其數種異質而淨那普塔浮在面上取出蒸之卽得極淨之那普塔

輕油所含之質不但有炭輕爲原質之質其外另有數種屬於炭輕之質又有別種新考得之質其公式爲炭輕此

第三圖



一類過硫强水則輕油爲本之質爲硫强水所變其變得之質卽含多分劑之炭輕質其公式爲炭輕此一類之質有三種已考得甚詳卽

	分劑式	沸界
炭輕		四百十度
炭輕		四百六十四度
炭輕		五百三十六度

炭輕爲本之質如炭輕炭輕炭輕卽前質用硫强水而成者其各質與炭輕相類不過分劑數加六

蒸干尼里煤而熱度不大則含四十之質甚多現在造巴辣非尼並其油多用干尼里煤與數種金類轉

以同法蒸之又能分出數種各種沸界之相距比前更小若再以同法蒸之則其沸界之相距尤小如連蒸之必得多種而沸界不甚相遠矣茲將煤那普塔分蒸之法列次言之

輕油先加淡硫强水搖動和勻則所含爲本之質與强水相合再加淡鉀養水和勻則分出加波力酸除去黏連器內之鉀養須加清水搖之俟其澄清則那普塔浮在面上而鉀養消化於水其那普塔與水分離

那普塔盛於甑內加熱至一百六十度即起沸而透過無多熱至一百八十度可換收受之瓶熱至二百度再換收此後每加二十度之熱必每換瓶至三百六十度其質略盡（多造此物之料物蒸過之料發黃酚偏蘇里可作阿尼里尼之用也）

依此法所得之流質有十種其各種之多少不等沸界愈多得數愈少將此十種分盛於小甑而再蒸之各甑亦各安寒暑表

第一瓶之料即一百六十度至一百八十度者略在一百五十度之間所得者大半爲多路阿里即炭輕二百三十度至二百五十度時可換收瓶至一百七十度即起沸至一百八十五度可換收瓶至一百九十度時餘下之質已屬無多棄而不用遂將一百六十度至一百七十度收得之質添入下次所蒸之料內即前所得第二瓶一百八十度至二百度者

第二瓶一百八十度至二百度之料熱至一百七十五度即起沸至一百八十五度可換收瓶至一百九十五度已蒸盡亦棄其小餘而將其次得者添入前所得第三瓶一百八十五度至二百度者如此循序蒸畢而得六種流質

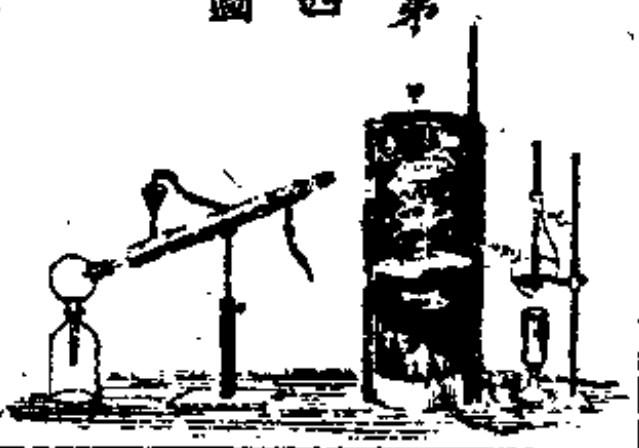
第一一百五十度至一百六十度第二一百七十度第三一百八十度至一百九十度第四二百度至二百二十度者即偏蘇里第五二百二十度至二百四十度第六二百四十度至二百五十度第五三百度至三百四十度第六三百四十度至三百五十度將此六種再蒸一次并成五種第一一百四十五度至一百五十度第二一百七十五度至一百八十度第三二百三十五度第四二百八十五度至二百九十三度第五三百三十六度至三百四十二度

一百四十五度至一百五十度之間所得者甚少故未考其詳細一百七十五度至一百八十度之間所得者甚多於各種略爲淨偏蘇里即炭輕二百三十度至二百八十五度之間所得者大半爲多路阿里即炭輕二百八十五度至三百度之間所得者爲威路里即炭輕三百度至三百九十三度之間所得者爲以蘇苦母里即炭輕三百九十三度至三百四十二度之間所得者爲以蘇里加冷至一百七十五度至一百八十度者分取其偏蘇

三十二度則凝結爲定質其餘質不凝故壓之而餘質盡出

前爲舊法繁而費時今有簡便之法如第四圖其盛料之

第四圖



之瓶如已有螺絲管如物或銅或錫所作外圍以水或用別種流質如甲下加以熱稍大於欲取之質之沸度則熱度更大之質必流回至瓶內如將輕油蒸出偏蘇里可令甲器內之流質熱至一百八十度則多路阿里等質必在螺管凝而流回所有透過之質大半爲偏蘇里此後將甲器之熱度加大至二百三十度而換收受之瓶則所得之質大半爲多路阿里其餘各質可類推

偏蘇里　偏蘇里之淨者名偏西尼爲極明無色之流質其臭如煤氣熱至一百九十六度而沸其性易燃燒時發出多煙醋或木酒皆能相和與水不能相和能化輭硬二種象皮各工藝內大有用處衣服有油漬可將此洗去而無痕迹

偏蘇里能直與綠氣合成偏蘇里綠爲定質卽炭輕綠遇醋消化之鉀養卽化分成炭輕綠養如遇鹼類卽變成甜味之定質名爲非奴司與乾葡萄糖之原質相同其式爲

炭輕綠養上三鉀養輕養二炭輕養卽非奴司上三鉀綠

非奴司不能成顆粒但能成一易化散之料在水在醋皆易消化以脫內不能消化遇銅養或銀養卽能化分同於葡萄糖之質遇醋酸卽變爲草酸遇酵不肯發氣

阿尼里尼　偏蘇里之大用爲造阿尼里尼由此質而變成各種阿尼里尼之顏料將偏蘇里加以濃硝強水則發沸甚猛而成深紅色之流質再加以水卽成黃色之重流質其形如油其臭如苦杏仁名爲偏蘇里淡養其以偏蘇里而變成之理其式爲

炭輕淡養卽偏蘇里上輕養淡養二炭輕淡養上二輕養

如將此質令遇淡硫強水與醋則其初生之輕氣除去其全養氣而得二分劑輕氣代之其質爲炭輕淡輕卽炭輕淡其式爲

炭輕淡養上輕二炭輕淡上四輕養

如用質點式代分劑式則其變化更易明

偏蘇里之質點式爲

炭輕

偏蘇里淡養之質點式爲

炭輕淡養

阿尼里尼之質點式爲

炭輕淡輕

觀前式自知養氣二質點可易輕氣二質點

如欲試驗所得之阿尼里尼可將有餘之硫强水加以鉀養減其酸再加鈣養綠養則阿尼里尼變爲鮮紫色

如欲用偏蘇里淡養多造阿尼里尼可盛於甑內再加以水與鐵屑並醋酸而稍加熱則初時得鐵養醋酸卽鐵養炭輕養此質能令其變化更快後卽變爲鐵養二炭輕養之時更有紅色之油透過凝結成顆粒此質爲阿蘇偏西里淡養加以醋內消化弟卽炭輕淡其原造此物用獨蘇里淡養加以鉀養蒸之卽得

偏蘇里淡養在醋內消化而再加鹽强水與鋅化分之將其水添入鈉養炭養減其酸再在醋內煮之卽得阿尼里尼與鋅綠合成之顆粒其質爲鋅綠炭輕淡

阿尼里尼在水內不甚消化而其重率爲一·〇二所以多在器底相聚而其上面之流質稍有白色因內有阿尼里尼小質點之故如將所得之質傾入高無之玻璃管內則其水質多能分出而其利尼里尼可再蒸之因阿尼里尼之滿界三百六十度水盡透出而得無水阿尼里尼之名乃葡萄牙國語卽淀之意如將蘿與銀養相和而蒸之亦能得阿尼里尼阿尼里尼之淨質初時無色久遇空氣而變褐色其氣甚奇與阿摩尼阿略同其味甚辣將此一滴黏於新杉板上能變深黃色或使遇鈣綠水能變蕃茄花色雖阿尼里尼甚少亦可用此法試之其變色之理尚未深悉但知爲與養氣化合之意近年制法甚多又得各種大紅色紫色蕃茄花色俱藉此阿尼里尼與養氣化合之質

煤黑油所成各種顏料　阿尼里尼所造顏料初爲暮甫顏料此是法國語乃扶桑花之名因其色與此花相同也阿尼里尼在淡硫强水消化加以鉀養二鉻養水則其流質變爲深暗之色並有黑質結成濾之洗之加以煤那普塔而變褐色之料將其餘質加入熱醋之內則暮甫消化其阿尼里尼變爲暮甫之理尚未全知惟其本質已〻爲炭輕淡名爲暮甫以尼其顆粒黑而光略如光花點之義

硫在醋內消化變爲蕃茄花色之流質在酸水內消化卽得紫色暮甫以尼亦能與各配質合成鹽類將暮甫以尼以醋消化之能收炭養氣與鹽强水化合卽得炭輕淡輕綠

而成長方形之顆粒其色綠而光亮

阿尼里尼與炭綠或錫綠或鐵綠或汞養淡養或汞綠或含水鉀養化合俱能成紅色之料因此各種材料俱能令別物與其養氣或綠氣化合也

試造紅色可將阿尼里尼數滴盛於小筒內而以汞綠少許添入則消化而變成深紅色之料卽阿尼里尼紅與汞綠等質將此質於醋內消化而取其紅水以絲線或羊毛線浸入染成豔紅色洗之不去

多造之法將阿尼里尼加以合水之鉀養卽得黑有回光不但含阿尼里尼紅色又有別質並鉀養將此質置水內令沸卽得深紅色之水並有黑色之料如松香或柏油以食鹽滓入至不能消化而止則其顏料結成而狀如松香裂凝之法曬乾之在燥那普塔內加熱令滯所得之紅料爲鉀養與羅殺阿尼里尼化合而成此爲無色之本質其質爲炭輕淡二輕養如將其紅水添入鈣養水又得淡櫻色之料卽羅殺阿尼里尼與鈣養鉀養結成之質

加入醋酸少許其羅殺阿尼里尼醋酸卽炭輕淡輕養炭輕養於水中消化而得紅色其鈣養鉀養不能消化故易應出將其水蒸至略乾待冷卽結顆粒其色綠而有閃光俗名瑪眞塔染色之力甚大雖以極小之粒遺於多水內水亦變紅如將絲或毛浸於濃水之內能染大紅洗之不去惟棉與麻難染其色故將極細夏布用絲線刺繡浸於紅水其花紋之色甚牢而夏布之色易脫以水洗之只見紅花此卽今之一品紅也俗以一品爲最好之顏色

試驗羅殺阿尼里尼之性可將羅殺阿尼里尼醋酸加以鈣養水至有餘乘熱濾之所得之水爲黃色藏於瓶面密封之能存日久如以此水少許用管吹氣於內卽變紅色且有羅殺阿尼里尼炭養結成以此水寫字於白紙初時

不見後遇空氣而漸變玫瑰花色
羅殺阿尼里尼稍加鹽強水再加鉾一塊其色盡滅因收
輕氣二分劑而變爲留格阿尼里尼（留格二首卽白色之意）其質爲
炭輕淡此質與輕綠三分劑相合變爲無色之水如再加
放養氣之料則仍變爲羅殺阿尼里尼如將阿尼里尼之
淨者加以汞綠或鉀養而加熱則不能成阿尼里尼紅色
因成紅之理必合別種本質卽多路以弟尼爲炭輕淡此
質從多路阿里所得之理與阿尼里尼從徧蘇里所得之
理相同用煤那普塔所得之徧蘇里大半含多路阿里則
從徧蘇里所得之阿尼里尼大半含多路以弟尼惟多路
以弟尼與成紅色之相關不能深悉想是阿尼里尼或用
徧蘇以酸所造徧蘇里而成者則不能含多路阿里所以
不得紅色如將多路以弟尼七十分阿尼里尼三十分相
和則得最佳之紅色與茄花色此法爲多路以弟尼七分
劑阿尼里尼一分劑卽炭輕淡如加放養氣之質收其輕
氣六分劑卽得炭輕淡卽羅殺阿尼里尼
古里殺阿尼里尼爲黃色顏料（古里殺卽金色之意）造阿尼里尼紅
羅殺阿尼里尼遇初生之輕氣則成留格阿尼里尼
通法其三非尼里格羅殺阿尼里尼能成三非尼里格留
格阿尼里尼卽炭輕三炭輕淡此質不似留格阿尼里尼
有本質之性而爲無色之中立性遇放養氣之質仍變藍
淡二輕綠置於濃鹽強水不能消化清水卽能消化古里
殺阿尼里尼與淡養合成之質有奇性水內消化極少如
將古里殺阿尼里尼二輕綠加以淡水而再加淡養其質
顆粒沈下色紅而形如針卽古里殺阿尼里尼淡養其質
爲炭輕淡輕養淡養
阿尼里尼藍料將羅殺阿尼里尼之鹽類質卽有醋酸者
加阿尼里尼至有餘令沸則羅殺阿尼里尼變爲三非尼
里格羅殺阿尼里尼卽炭輕三炭輕淡輕淡此質約有非內里
卽炭輕三分劑代輕氣三分劑其散出之輕氣三分劑變
爲淡輕其式爲
炭輕淡輕綠上三炭輕輕淡二炭輕三炭輕淡輕綠上三
淡輕
阿尼里尼藍爲三非尼里格羅殺阿尼里尼輕綠其色爲
梭水不能消化醋能消化得豔藍色如將淡輕養醋消化
之再添以水卽有白質結成卽三非尼里格羅殺阿尼里
尼二輕養將此質洗之乾之卽帶藍色
羅殺阿尼里尼遇初生之輕氣則成留格阿尼里尼紅
通法其三非尼里格羅殺阿尼里尼能成三非尼里格留
格阿尼里尼卽炭輕三炭輕淡此質不似留格阿尼里尼
有本質之性而爲無色之中立性遇放養氣之質仍變藍

色如將三非尼里格羅殺阿尼里尼相配之雜質所含之米以脫里或以脫里或阿美里代其非內里可用此三質內之任一質與碘化合而加羅殺阿尼里盛於玻璃管封密久加大熱卽成以脫里碘卽炭輕碘與羅殺阿尼里尼相合卽得藍色之顆粒水內不消化醋能消化卽以脫里與三以脫里酸羅殺阿尼里尼合成之質其雜質爲三以脫羅殺阿尼里尼以脫里碘炭輕三炭輕淡炭輕碘上三輕碘炭輕淡上四炭輕碘上炭輕碘其式爲

阿尼里尼茄花色亦爲同法所作又有用阿尼里尼作別種顏色如輕綠與鉀養綠相和加入阿尼里尼之內得綠色之料又有變法能用同料得黑色之料又可將瑪眞羅殺阿尼里尼醋酸水加鉀衰則紅色漸漸而散有白顆粒結成名爲羅殺阿尼里尼輕衰但此質不能以尋常之法辨別其質爲炭輕淡疑此爲新本質乃是留格阿尼里尼內有輕氣一分劑所互易卽炭輕衰淡其羅殺阿尼里尼輕衰在水內幾不能消化在沸醋內亦難消化如其鹽類質之水加鹼類質則能結成遇日光而變淡紅色

以上爲阿尼里尼作各種顏料之大略現在阿尼里尼之用益廣可見化學有裨於工藝十前以前惟化學家能知此質之名今則無人不知矣

阿尼里尼爲大愛力之本質易與配質卽酸成鹽類而其鹽類又易成顆粒又能直與舍水之配質相合未分出其水卽與淡輕相同如阿尼里尼硫養爲炭輕淡輕養硫養適與淡輕輕養硫養相配

酸質之舍輕氣者能與阿尼里尼化合與淡輕相同卽阿尼里尼輕綠質亦卽淡輕輕綠質又有一相同之處如將淡輕之鹽類質加以鉀養則放淡輕氣將阿尼里尼之鹽類質加以鉀養則其本質結成油形而配質之色不明而如乳阿尼里尼與淡輕之性既有相似之處故意其原質排列之法必同式可依非內里卽炭輕代其輕氣一分劑因此取其名爲非內里阿米尼其式爲

淡輕炭輕二炭輕淡

非尼酸或加波力酸加以淡輕盛於管內封密加熱卽成阿尼里尼此卽前言之據因人疑此非尼酸配質（卽蒸煤所得配質之最要者）必爲非尼里養與水合成之質卽炭輕養輕養既如此則遇淡輕所有之事其式爲

炭輕養輕養二淡輕二輕養二淡輕炭輕

阿尼里尼消化於醋加以淡養則棄去輕氣三分劑而得

淡氣一分劑代之即有結成黃色之料名爲弟阿蘇阿米多偏蘇里其式爲

二炭輕淡上淡養二炭輕淡上三輕養

淡養水遇熱醋內消化之阿尼里尼則所成之本質（即前言之同原異物）名爲阿米多代非尼里美的此質同於鈉養錫養遇阿尼里尼之鹽類質所成黃色之料將此消化於水稍加酸質可令綠或毛染得深黃色如加以熱其色不見因其本爲易散之質也淡養遇阿尼里尼所成之各質能顯淡氣代輕氣作各種雜質之公法

煤黑油所含阿尼里尼之外別有三種本質即比里弟尼比哥里尼雞那阿里尼比哥里尼在蒸骨所得之料內取出即炭輕淡與阿尼里尼爲同原異物而有一大別其鹽類質不易成顆粒遇放養氣之質不變茄花色又雞那阿里尼以植物鹼類與鉀養水相合蒸之而得

輕那普塔餘下之質即多路阿里歲路里以蘇苦母里此三質雖爲偏蘇里之要質而四質又彼此有相關也

四種流質之分劑爲級數如多路阿里爲炭輕偏蘇里爲炭輕則二質之較爲炭輕以蘇苦母里爲炭輕歲路里爲炭輕其較亦爲炭輕視前表所有各質之沸界每加一箇炭輕則加熱五十四度如歲路里之炭輕沸界二百八十四度多路阿里之炭輕沸界二百三十度此沸界有五十四度之較又偏蘇里之炭輕沸界一百七十六度亦得五十四度之較

此四質爲一等與香酸質之一等大有相關即偏蘇以酸（即安息酸）炭輕養多路以酸炭輕養古米尼酸炭輕養遇如將此各種配質和以含水之鋇養蒸之即得其相配之炭輕質因鋇養收其炭養一分劑其式爲

炭輕養（即偏蘇以酸）＝炭輕（即偏蘇里）＋二炭養＝炭輕（即偏蘇以酸）＋二炭輕養

此變化與用醋酸即炭輕養變爲炭輕之法相似其式爲

鈉養炭輕養（即鈉養醋酸）＋鉀養輕養＝鈉養炭養＋鉀養炭輕養

如遇收養氣之質如鐵養草酸等則成一本質與阿尼里尼相似即

炭輕質　偏蘇里　炭輕

含淡養質　偏蘇里淡養　炭輕淡養（此各種含炭輕質變爲醬時其體積數爲四即養氣之四倍）

本質　阿尼里尼　炭輕淡

炭輕質　多路阿里　炭輕

含淡養質　多路阿里淡養　炭輕淡養

本質　多路以弟尼　炭輕淡（任等熱度等壓力之體積

炭輕質　歲路里
舍淡養質　歲路里淡養
本質　歲里弟尼

加波力酸　加波力酸又名非尼酸又名非奴里即炭輕養此質大半爲苦里亞蘇脫苦里亞蘇脫即保肉不壞之意加波力酸常出於牛尿內然今則俱從煤黑重油內所得其最多在加熱三百至四百度之間此種油能令木質不枯爛因多含加波力酸也

蒸黑油在三百與四百度之間所得之重油分出其加波力酸先添極濃鉀養水之熱煮再添含水鉀養相和搖動則有白色之顆粒結成與其流質分離添水少許即得鉀養加波力酸上面所浮之油可取出而用輕綠水化分其餘質則其加波力酸分離而浮在面上如油取此油而添鈣綠少許收去其水再用氣蒸之所得之流質加冷則結成長而無色之顆粒其顆粒置於掌中得熱九十三度足令鎔化

加波力酸之味與臭同於苦里亞蘇脫水內難消化酯內易消化如將杉木塊以加波力酸水濕之再加輕綠水則乾時木上變爲藍色肆中售者常不淨試驗之法將加波力酸一錢加以溫水半磅以全消化者爲淨如不消化必雜死油鈉養一分以水十分消化能消加波力酸五分加波力酸加水四分之一加冷至三十九度則結成長方顆粒即含水之加波力酸其質爲炭輕養此質在水或酯或以脫俱能消化加熱至六十一度亦鎔化

加波力酸之爲配質其性最淡略與非尼里格酯相似即合水之非尼里養其質爲炭輕養

加波力酸之用處甚廣功力甚大其性能令動植物不枯爛故醫家用以保護好肉而令腐者不更壞又加波力酸與鈣硫相合即成滅臭之料名瑪客杜克拉專用加波力酸亦能滅臭

加貝所的酸　加貝所的酸之質將加波力酸加以濃硝強水待冷其水變爲明黃色之顆粒即加貝所的酸又名比客里酸又名三淡養非尼酸又名淡養非尼酸因此質從非尼酸所造成也用三淡養代輕養即同於用偏蘇里令淡養代輕氣而成偏蘇里淡養依此理則比客里酸之質爲輕養炭輕三淡養其一分劑之水能以一箇本質代之成新質如添鉀養水結成比客里酸鉀養其色黃即鉀養炭輕三淡養因此化學家用比客里酸爲試驗鉀養之法

加貝所的酸不易在水內消化而易在藥內消化其消化

所得之流質能令皮膚並別種生物質變爲黃色所以染絲之鋪俱用此料其味又極苦造苦酒之肆常以爲充雲布花之用

加貝所的酸可將數種生物質加以硝强水得之如靛或綠或數種松香類俱能造此物如將新金山巴搭尼貝地所出之樹膠添入硝强水內即得此物甚多而價甚廉英國常用者將硝强水加於煤黑油所得之生加波力酸造此物如將加貝所的酸忽加大熱即爆裂因其炭與輕氣

收淡養之養氣也

加貝所的酸添以鈣綠蒸之即得無色之重油質其氣甚辣與芥末略同加熱至二百四十八度而沸（加熱至二百三十三度即沸）此油名爲綠氣比客里尼其質爲炭綠淡養略同於炭輕之類其輕氣三分劑以綠氣代之綠氣比客里尼常在綠氣與生物質合成之質淡養代之綠氣比客里尼常在綠氣與生物質合成之質內水內幾不能消化醋與以脫俱易消化

綠氣比客里尼與醋消化而遇鈉則成二以脫里三炭養

如遇鉀衰則綠氣二分劑換淡二分劑而成深紅色之糊質其質爲炭綠衰（淡養）此質想是從炭輕所成即衰二分劑綠一分劑淡養一分劑其四分劑以代輕氣四分劑

非內里合成一類之物有數種並可比較其原質非內里雖不能分取而得而其質知爲炭輕合成之物有四種爲最要者加輕氣非內里即滿蘇里其質爲輕炭輕又阿摩尼非內里即阿尼里尼其質爲淡輕養炭輕養又三淡養非尼酸又名比客里酸其質爲輕養炭輕三淡養養

阿尼里尼之質想其本爲淡輕而其輕氣內里代之非尼酸以水二分劑爲本而其輕氣一半亦以非內里代之滿蘇里之本爲輕氣一質點之輕輕而其一箇原點亦以非內里代之

苦里亞蘇脫之內有數質其熱度大於加波力酸始能沸因含可里雪里酸也可里雪里酸之質爲炭輕養與加波力酸相似惟有可里雪里即炭輕代其非內里其原質不但有相似之處而其性情亦略同所以可里雪里酸能令物質不枯爛與加波力酸相同一物可互易用之如將可里雪里酸與硝强水相和即得三淡養爲輕養炭輕三淡養養加波力酸與硝强水相和即得三淡養非尼酸其質爲輕養炭輕三淡養養二物正有相同之理

那普塔里尼　煤黑油蒸出重油最多之質即此物如將蒸畢餘下之質歷出其炭輕流質將其定質添以醋而沸

之待冷得光亮白色之片塊即那普塔里尼將此加熱兩收其霧再令凝結其質更淨

那普塔里尼本是無甚意趣之物然有人試其用處而得妙理用綠氣與之相和或用溴與之相和從此得一公理即相代之理因知雜質可將一箇原質之一分剤易以別種不同性之物之一分剤如將綠氣與那普塔里尼相和則綠氣與輕氣合成輕綠而散出其能得六種新雜質有陸倫得者依字母指出所含綠氣之數如後質

那普塔里尼　炭輕

綠那普塔西　炭輕綠

綠那普塔西　炭輕綠

綠那普台西　炭輕綠

綠那普拖西　炭輕綠

綠那普圖西　此質尚未見過

綠那普他拉西　炭輕綠

綠那普他里西　此質亦未見過

綠那普賴拖西　炭輕綠

綠那普他來西　炭綠

各質之內其分剤之和恒爲二十八炭之分剤恒爲二十八度起至二百十陸倫得所考得之事更有奇妙之處前質內尚有數種同原異物如綠那普替西有七種其原質俱爲炭輕綠而各質有分別與不同原質者相若內有一定質而其鎔化之熱度亦不同從八十八度止又如綠那普台西有七種綠那普拖西有四種俱是同原異物陸倫得所考之理以爲相代之輕氣每質點在本質內有自己之本分而其別質點亦俱有此理故其第一質點易以別質點所成之質與易其第二質點不同如那普塔里尼爲炭輕輕輕輕輕輕綠那普替西之第二種第一種爲炭綠輕輕輕輕輕輕綠那普替西之第二種爲炭輕輕綠綠輕輕輕輕其餘各種類推近有人考究此事更詳知此理更確

溴與那普塔里尼所得之各質相和與綠氣略同但不能預知其輕氣幾分能以綠氣代之再一分以溴代之如將綠氣代輕氣所得之質加以溴或反之能得各質如後

綠溴那普台西　炭輕綠溴

綠溴那普拖西　炭輕綠溴

綠溴那普賴拖西　炭輕綠溴

溴綠那普圖西　炭輕溴綠

溴綠那普拖西　炭輕溴綠

綠溴那普賴拖西　炭輕溴綠

陸倫得所考得之事更有奇妙之處前質內尚有數種同原異物如綠那普替西有七種其原質俱爲炭輕綠而各情不同造法亦不同綠溴那普賴拖西與溴綠那普拖西分剤之數相同而性

（其綠在溴之上者其意先有綠氣後用溴代之反之亦然）

台西即炭輕綠以溴相和而溴綠那普拖西之造法將溴
那普替西即炭輕溴與綠氣相和因此據而知所得之質
之性情必藉輕氣質點排列之法
那普塔里尼能直與綠氣化合成二種質一為炭輕綠一
為炭輕綠
那普塔里尼與硝强水相和能成三種質一將輕氣一分
劑以淡養一分劑代之二將輕氣二分劑以淡養二分劑
代之三將輕氣三分劑以淡養三分劑代之此各質遇收
養氣之質則成一本質如淡養偏蘇里以同法代之能成
阿尼里尼
那普塔里尼與硝强水相和加熱久沸而熬乾得那普塔
里酸又名塔里酸其質為二輕養炭輕養加熱化散收其
霧而令凝結其水即能分出那普塔里尼與非內里類有
相因之用如將那普塔里酸與石灰相和則變為鈣養炭
養與偏蘇里其式為

二輕養炭輕養上四鈣養二炭輕養偏蘇里上四鈣養炭養
再將二鈣養炭輕養與有水之鈣養相和加大熱數小時
則變為鈣養炭輕養二鈣養炭養其式為

二鈣養炭輕養二上鈣養輕養上二鈣養炭
輕養

伯辣那普塔里尼之質為炭輕乃蒸燥黑油將蒸時所得
之質與那普塔里尼之別在醋內最難消化又須加熱至
三百五十六度始鎔化而那普塔里尼加熱至一百七十
四度即鎔化
可里西尼與貝里尼二質亦是蒸煤黑油將畢時所得之
質俱能成顆粒無甚大用蒸定質油類與松香類亦見此
二質

上海曹錘秀繪圖
新陽趙元益校字

化學鑑原續編卷三

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

草木所含各質

蒸取木內之質　木質所含之淡氣極少而煤爲舍淡氣之質故蒸二物所得之質有大別蓋不舍淡氣之質所蒸得者無有爲本之質

凡木除汁之外大半爲寫留路司與立故尼尼並金類之質木不能燒盡必有餘灰此灰卽金類也用顯微鏡細察木紋似橘瓤之水包故植物學名爲聚包體其橫剖面有種細之孔如蜂房之形成此孔之料爲寫留路司其質爲炭輕養各孔之裏層爲立故尼尼木之韌硬藉此立故尼尼之多少故果核之硬殼大半爲此質立故尼尼遇鹼類易致消化寫留路司遇鹼類幾不能變立故尼尼之質未有人分出而求其原質其故因木所舍之松香類不肯與之相離也又木所成色之料並舍淡氣之質少許並汁少許俱不能分開

化學家將數種木質化分所得之原質略同其木俱在眞空內加熱至二百八十四度烘乾之

柳木	兇叁	六·七	三元	三元	九五	三六七
阿司并木	兇三	六·八	四·七	九六	一·八	
柏止木	五元	六·三	四·三	一·三	一·三	
橡木	兇五	五·七	四·三	一·三	一·三	一〇三
樺木	兇四	五·六	四·三	一·三	一·三	

寫留路司之略淨質爲棉花與廠並上等生紙此各種料所舍之立故尼尼與其餘各質在製造之時大半已經分出

木之原質與煤之原質相比木之養氣多於煤故煤所得之質必不同蒸木之時所得炭養醋酸與水俱是多舍養氣惟其氣質俱不及煤氣質之光亮因炭輕質之重者少也

蒸木所得各種要料

定質

巴辣非尼	炭輕	
邪普塔里尼	炭輕	
西特里留脫		
比弟加來		
貝里尼	炭輕	
可里西尼	炭輕	

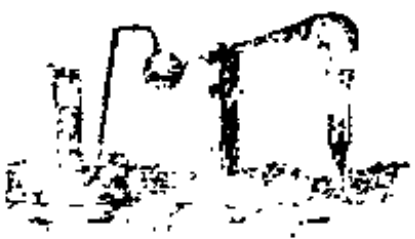
松香　炭輕
流質　炭輕養
多路阿里　炭輕養
戚路里　炭輕
歲暮里　炭輕
苦里亞蘇脫　炭輕養
披客瑪爾　炭輕養
加波奴木爾　炭輕
由比阿尼　炭輕
醋酸　炭輕養
木那普塔　炭輕養
米以脫里醋酸　炭輕養炭輕養
米以脫福密酸　炭輕養炭輕養
阿西多尼　炭輕養
水
氣質
炭輕
炭養
炭養

各質內最要者爲醋酸木那普塔阿西多尼

蒸木之法如第五圖其木盛於鐵殼已置於鐵甑甲有管丑引至收器自分爲輕重二質其重而不鎔化者爲木油輕者爲醋酸爲那普塔爲阿西多尼如欲小試此事可如第六圖用玻璃甑其流質收在受瓶內而氣再至筒內如將其輕流質蒸之則那普塔熱至一百五十度而沸阿西多尼在一百三十三度而沸此二質透過之後有醋酸透過其沸界二百四十三度所得之醋酸不淨內含木油而有木煙之臭所以最便於令肉不壞之用提淨此醋酸添以鈉養炭養則炭氣散而得鈉養醋酸加以不過大之熱則其異質散出再將鈉養醋酸在水內消化合成顆粒則爲淨鈉養醋酸若與硫強水相和則硫養與鈉養合成鈉養硫養再蒸之而得淨醋酸

第五圖

第六圖



木那普塔　木那普塔又名米以脫里酸醋又名木酒取法將二百十二度以內蒸過之一分盛於甑內加白石粉則所有醋酸與石粉相合變成鈣養醋酸所收之質爲木那普塔其質不淨大半爲米以脫里酸醋卽炭輕養兼雜阿西多尼並米以脫里酸醋酸並數種油質能合其有臭

與水相和其水變色如乳尋常之不蒸之每得那普塔一分略得醋酸二十分提淨米以脫里酸之法將生木酒加以鈣綠至不能消化爲度則所得之質能成顆粒而令米以脫里酸二分劑相合其質爲鈣綠二炭輕養將此質盛於甑而隔水蒸之先使阿西多尼與米以脫里酸醋酸散出其質在二百十二度不變化故其甑須置於沸水內再將餘下之質添以等重之水而再蒸之則其米以脫里酸醋並水透出而甑內所餘者爲鈣綠再將米以脫里酸醋去其水須加甚多生石灰俟數刻蒸之則所得之米以脫里酸醋爲淨者

物

米以脫里酸醋爲醋類之第一種此類之質多而最要詳見第十二卷米以脫里酸醋之名其義爲內有兼雜之本質米以脫里米以脫里酸醋即炭輕此本質與養氣化合再與水化合即成米以脫里酸醋即炭輕養輕養此理雖未有一定之據然有數事能相證將木酒一分濃硫强水四分蒸之即得一種氣質爲炭輕養此質以爲米以脫里與養氣合成之質如再將木酒加燐與碘蒸之則所成之輕碘與米以脫里養相同但其原質之排列不同故凡物之爲何原質所成者不足指明爲何物如醋酸與米以脫里福密酸其原質俱爲炭輕養而醋酸原質之排列爲輕養炭輕養可見此物爲無水醋酸與水化合所成之質而米以脫里福

密酸爲米以脫里養卽炭輕養與漏密酸卽炭輕養合成之質此種雜質爲同原異物而所異者惟質點之排列耳巴辣非尼卽炭輕爲半明半暗之質其形如蠟蒸木油將畢之時所得如未變成之煤西名必得或千尼里煤或地內之油俱能蒸得此油如印度國藍乃古捺地方石油井所出之油多含此質

木油蒸出巴辣非尼因此質與各質愛力不大之性將蒸時所後出者添以濃硫强水則與巴辣非尼相合之質大半爲硫强水所毀而放出巴辣非尼浮在面上待冷結成用生紙收乾而得淨質另將醋與以脫相和加熱而添此質消融待冷得明亮之片

巴辣非尼加熱至一百十度則鎔化故加更大之熱卽能蒸之巴辣非尼似白蠟能燃甚光亮之火故可代白蠟作燭今之洋燭卽此物也不能在水消化而稍能在醋消化以脫則多消化

巴辣非尼炭與輕之分劑尚未考得因與別質合成之質不定故不能深考惟所知者其炭與輕之分劑必相等故式內以天代之

巴辣非尼油爲流質可作機器滑料之用將北格海特地方所出之干尼里煤蒸油之時取其難化散之輕炭質卽是此油而其易化散者可在燈內點之

阿西多尼詳見別卷

前所言蒸木所得之別質無有大用故亦未考其詳

由比阿尼卽炭輕爲輕於水之質加熱一百十六度卽沸加波奴木爾爲油類之定質加熱至三百六十度而沸

披客瑪爾亦爲油質比水更重

西特利留脫爲紅色顆粒之質

比弟加來爲藍色之定質

木黑油又名他爾因其出此物也多其質爲燒松木成炭之時有黑油從爐底流出此油與別種黑油之別因多含松香與松香油故蒸之卽可得二物其餘質爲青常發高良之柏油比得路里烏末　俗名石油常在地內而近於產煤之處則甚多疑是植物變煤之時凝成此油

藍乃古捺所出之油多含巴辣非尼蒸取此油內之流質而用硫强水去其所含偏蘇里類之炭輕質則爲藏鉀與鈉之油此油爲數種炭輕質相合而成能消象皮及松香類加司邊海之相近處有數泉所噴之水上面有油浮出取之可作火油之用

火油　數年以內亞美利加數處開井所得或爲點燈之用或爲滑料之用出此油之地前爲壙野今有此利漸成

市鎭近來每年所產者幾不能數此種油臭氣難聞大半屬於炭輕類之炭輕質本司非尼阿地方所產者有各種炭輕質爲炭輕炭輕炭輕炭輕炭輕炭輕炭輕等此各質之外另有炭輕炭輕炭輕俱與炭輕爲同類之質俱從此油內取得者加拿大地方所出之火油有偏蘇里之質地所產之物名必刁門與阿蘇弗辣脫姆亦含炭輕質之一類與松香油同原異物亦有一質爲松香類者有黑質必將松香油化之有一種石名必刁門舍辣蒸取其質與木內煤內所得者相似

松香油並同類之質

松樹數種俱可用刀割其皮流出之汁名爲松香油此油有兩種一蘇格蘭松樹所出一非尼司松香油爲拉志木所出此兩種俱爲松香即炭輕養化學名殼路夫尼與松香油即炭輕二物相合而成蒸之而餾內所餘之物爲松香收得之流質爲松香油每百分得松香七十五分至九十分松香油二十五分至十分此物俗名爲松香酒

松香油加熱至三百二十度而沸其重率○八六四難在水內消化易在酯內與以脫內消化性最易燃所以便爲點燈之用所含之炭質甚多火內之煙亦甚多故其燈制必須多添空氣至火內或添酯於油內又有一種名加暮非尼用北司吞松木蒸得者

松香油能消松香質與油質因此可與顏色油漆相和用之紬布偶得油迹可用松香油洗去又可消化象皮

此油有一奇性能變爲同原異物之質而變得之質其沸界與本質大異如松香油三百二十度可蒸盡其變成之質名爲以蘇脫里偏替尼須熱至三百五十度而沸又一種米太脫里偏替尼須熱至六百六十度而沸

松香油添硫强水少許俟若干時而變成兩種新質一爲脫里比尼一爲殼路非尼其脫里比尼熱至三百二十度而沸但其臭與松香油不同而似太末草之香

殼路非尼之沸界大至六百度質比松香油更重其率○九四如斜視之色如靛藍直視之則無色燒得之霧重率爲九五二而松香油之霧不過四七六略爲一半故以松香油之原質爲炭輕則殼路非尼或爲炭輕可爲松香油之倍質如將松香蒸之亦能得殼路非尼

松香油爲兩種同原異物之炭輕質相合而成設將松香油令輕綠氣通入其內即成兩種同原異物之質爲炭輕綠一爲定質一爲流質其流質加冷至○度不肯凍爲

定質其定質俗名假樟腦化學名打對里輕綠顆粒白色與樟腦相似將此物加熱成霧令其透過燒熱之生石灰則石灰收其輕綠而得炭輕質名爲加末非里尼又名打對里打對里即松木大把之意與松香油同原異物其沸界小於松香油即二百七十三度

松香油遇輕綠氣所成之流質名爲比胡益里輕綠與生石灰相和蒸之得脫里比里尼即比胡益里比胡益即松木之意此物則異

松香油雖不與水相和然能與水合成三種質使油遇水之原質與松香油同其

日久即結顆粒其原質爲炭輕六輕養將其顆粒置水內加熱令沸則消化冷時結爲長方形顆粒取出加熱至二百十七度即鎔化再加熱即散出水二分劑所得之質亦能成顆粒加熱至四百八十度則變成霧而其霧凝結而不改變如遇空氣多時再收水二分劑

前二物以水消化加以硫强水少許蒸之則得一種香流質如海耶仙德花之氣此質爲炭輕輕養名爲脫比奴里松香油置於露天久久漸變爲定質因收養氣而變爲松香質

松香　即殼路夫尼古城名此質爲兩種同原異物之配質相合而成一名爲西勒非酸一名爲貝尼酸如將松香置於冷酯內大半消化將此加熱化散則餘下之質爲貝尼酸冷酯所不消化者結成無色之長方形顆粒名爲西勒非酸此兩質與某本質合成之鹽類爲某養炭輕養所以兩物之質必爲輕養炭輕養其鈉養西勒非酸之造法將松香與鈉養水或鈉養炭養水消化而得之黃色肥皂多含此物造紙之肆多用此料作紙之光面如將尋常之松香以重熱汽噴於甑內而蒸之其色退至略無

松香油類之質　松香油爲炭輕質一大類之首其同類之質俱從植物質所取得原質爲炭輕此類之質遇空氣多時即收養氣而變定質又易變爲同原異物之質又能與水相合而成結顆粒之含水質又多能與輕綠相合成假樟腦之質

布而格莫脫布而止野菊花胡荽子香藿布花側柏檸檬各物之油俱爲橘柏而司里胡椒撒非捺多路太末甘松炭輕另有養氣幾分劑在內如松香含松香油與養氣在內同理

此各種油或花或果或葉或子蒸出將其物盛於袋內挂在水中恐遇甑體而焦也所蒸之水內含油若干如其油甚多即能浮在水面取之亦易惟與水相合之油須加食

鹽於水內至不能消化則其油自能浮出或加以脫於水內則以脫與油化合而浮出其以脫可蒸而取之

茉莉花等油其香輕微易散遇熱即減故不可蒸取須將罌粟子之油漬於羊毛布而以花層疊相間壓出其油面香盡收於油內又有用炭硫收出香氣者

薄荷油所含之炭輕質名面替尼即炭輕片柏木所含之炭輕質爲西特里尼即炭輕

樟腦類　樟腦類與各種香油略相近與香油相配之炭輕並養氣相合而成

樟腦爲炭輕養在樟樹內成極小顆粒折取樹枝劈成小條盛於甑內添水加熱令沸甑口有一帽帽內裝稻草樟腦在草內凝結成顆粒此爲生樟腦提淨之法盛於大玻璃甑內置鈣養即石灰少許則得淨白者

樟腦能在尋常熱度之空氣內化爲霧藏在瓶內則在瓶邊結成八面形之顆粒加熱至三百四十七度而鎔化三百九十九度而沸最易燃火亮而多煙添入燈油之內其燈更明質輕於水其重率○.九九六浮在水面之時游移不定水內消化甚少每水千分只消一分酯或以脫俱能消盡

樟腦與無水燐養相和蒸之則放出水二分劑而變成炭輕質爲歲暮里即炭輕與偏蘇里同類

龍腦之質爲炭輕養亦樹液也此樹波尼阿與蘇瑪脫辣等處所產樹上鑽孔其汁流出而自結取而蒸之得一種炭輕質名爲北爾尼以尼即炭輕其原質與松香油相同此爲初蒸得之質後則有龍腦透過但此龍腦與尋常之樟腦不同其鎔化之熱度更大而更能飛散香亦不同顆粒亦不同此爲長方形樟腦爲八面形如加硝强水則收其輕氣二分劑而變爲樟腦其式爲

炭輕養即龍腦丁輕二炭輕養即樟腦

龍腦爲北爾尼以尼與水化合如將北爾尼以尼與卸養水相和蒸之則能與水二分劑相合而成龍腦反其理而將龍腦加無水燐養蒸之則放出水二分劑而變北爾尼以尼甘松油內亦有北爾尼以尼

樟樹所蒸樟腦之外另有樟腦油此油比樟腦之養氣少一分劑其質爲炭輕養

波勒殺末　波勒殺末類爲草木所流出之香汁內含香油並松香類與酸類之質想是油質與養氣化合而成

秘魯國所產之波勒殺末另含一種油類之質名西捺米酸以尼即炭輕養又有一種成顆粒之質名爲司合辣西尼即炭輕養又有成顆粒而能自化散之配質名西捺米酸

即炭輕養又有一種松香類之質

多路內之波勒殺末亦含西捺米酸與司台辣西尼另有數種松香類略爲司台辣西尼與養氣化合而成

司土辣克司亦爲波勒殺末類之一物所含之質與前兩質相同另有一奇性之炭輕質名司台路里即炭輕此種流質加熱至四百度則變爲無色之定質另有米塔司台路里米塔二音即髮字之意此質爲司台路里倍分劑之質蒸之再得司台路里

松香類　松香類以殼路夫尼爲首質此一類俱有松香之形俱能鎔化俱能消化於酯俱能燃火其火發煙甚多克片西人之帽有硬襯即用此爲膠類又可爲火漆之用如將散達拉格即芸香與非尼司即油松香類在醋內消化又可爲黃銅面上之漆又如將拉克一百釐硼砂二十釐水四兩相和再與煙炭攪勻成濃膠置模內成條待乾即爲上等中國墨

琥珀爲地內變化之松香內含數種松香類之質其生質最難消化浸於醋內只能消化八分之一以脫只能消化十分之一如將琥珀加大熱鎔之即能在醋內消化能使爲汁

琥珀最奇之性能發琥珀酸即二輕養炭輕養其法與酸類消化而蒸之或加硝強水令收養氣如用硝強水之法則有樟腦變成

以里米

以上各種松香類俱可作漆料之用

古阿以苦末遇三角分光內之淡紫色則變爲藍色又遇數種質能令其與養氣化合如綠氣或電臭亦變藍色

拉克又名舍來克中名紫草茸爲工藝多用之料出於數種樹上其樹有小蟲刺通樹枝流出之汁變爲深紅色包住樹枝折取樹枝即得拉克條從枝上剝下在鈉養炭養水內加熱令沸即成紅色之染料名拉克子將此子加熱鎔化即得拉克片西人之帽有硬襯即用此爲膠類又可爲火漆之用如將散達拉格即芸香與非尼司即油松香類在醋內消化又可爲黃銅面上之漆又如將拉克一百釐硼砂二十釐水四兩相和再與煙炭攪勻成濃膠置模內成條待乾即爲上等中國墨

琥珀爲地內變化之松香內含數種松香類之質其生質最難消化浸於醋內只能消化八分之一以脫只能消化十分之一如將琥珀加大熱鎔之即能在醋內消化能使爲汁

琥珀最奇之性能發琥珀酸即二輕養炭輕養其法與酸類消化而蒸之或加硝強水令收養氣如用硝強水之法則有樟腦變成

琥珀酸亦有別法能得之即取於數種松樹所產之松香又在茵陳草內亦能得之硝强水與數種油類或蠟類變成之質亦可得之又酒與發酵之流質內亦有之此爲糖質變化之時所成琥珀酸有一奇性加熱之時所發之霧嗅之發咳不止

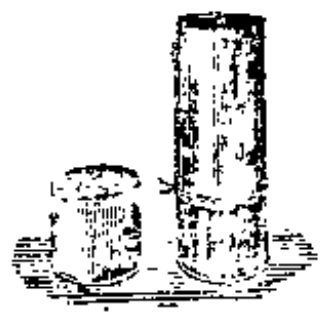
漆類之造法將松香類以醋或木酒或阿西多尼消化阿西多尼消哥巴辣與瑪司的克與敦達拉格三質其漆內必添松香油或雜化散之油少許則其消化松香類之料化散之後不致燥裂而脫落松香類因不易消化須磨細成份使易消化磨時須添玻璃粉則不黏連成塊現在英國造漆常用之造漆醋已有米以脫里在內其故因英國取醋之稅甚重若爲造漆之用則免稅常有假托造漆而仍賣人飲者故報不飲之醋則收稅之人必添木那普塔即米以脫里於內其氣之臭極惡而不可飲添入之後無法分出

徧蘇以捺即安息香亦爲植物所產之松香類質內有安息酸即輕養炭輕養將安息香置於鐵器或瓷器如第七圖上面冒一紙以線縛緊紙面密刺小孔再作紙筒套其上置於熱沙盆則安息香發霧結於紙筒之內面成顆粒其形如極細之羽即安息酸又法將安息香添入鈣養水內加熱令沸即得鈣養與安息酸此質難在水內消化故稍加鹽强水則結顆粒

安息酸馥郁異常然其香不屬於酸而在所含易化散之油質此油質難於分開其霧不可嗅嗅之令人大咳加小熱即鎔化以火燃之其焰多煙浸於冷水二百分而消化沸水二十五分即消化醋或以脫消化甚易

安息酸所成之各種鹽類質無有大用安息酸即徧蘇以酸與石灰或銀養蒸之能變成徧蘇里

第七圖



上海曹鍾秀繪圖

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯　無錫徐壽筆述

苦杏仁油並相類之質並變成之質及徧腮里類

苦杏仁油卽炭輕養多遇空氣則收養氣二分劑而變爲含水之安息酸質卽炭輕養四

苦杏仁油之取法爲生物化學內奇事之一苦杏仁與甜杏仁俱含難化散之油壓而取之無臭無味略同於橄欖油其苦杏仁餘下之渣則含易化散之油味乃甚苦爲杏仁二十分之一只能在熱醋內消化冷時結成顆粒此質名阿米葛大里尼阿米葛大里尼杏仁之意其質爲炭輕淡養顆粒之內有水六分劑

用醋收得此質之後所餘之質與水相和蒸之已無油質如將其原渣浸於水內數小時而蒸之亦得易化散之油甜杏仁不含阿米葛大里尼雖以原渣浸水蒸之亦不能得易散之油可見易散之油必從阿米葛大里尼所出或將苦杏仁原渣以沸水澆於上亦不得易散之油雖浸之久久亦不能得如將甜杏仁用冷水磨成漿添於前苦杏仁之渣內則立成苦杏仁油如用熱水磨者卽不能成蓋甜杏仁與苦杏仁各含一種材料能令苦杏仁之阿米葛大里尼放出其易散之油如用熱水則不能放出也如將阿米葛大里尼之淨者消化於水再添甜杏仁漿亦成易散之油

甜杏仁之漿濾清與醋相和卽有結成之白質與蛋白相似此爲含炭輕養之質濕之而遇空氣卽腐爛此質名爲衣暮辣西尼以冷水消化之而添入阿米葛大里尼水內卽成苦杏仁易散之油如將衣暮辣西尼添水加熱令沸而後用之則不能成茲將阿米葛大里尼分之知其質內含輕衰卽炭輕淡葡萄糖卽炭輕養福密酸卽炭輕養其變化可以下式明之

二炭輕淡養卽阿米葛大里尼　四炭輕養卽苦杏仁易散之油　二炭輕淡卽輕衰　一炭輕養卽葡萄糖　四炭輕養卽福密酸　六輕養

苦杏仁易散之油爲阿米葛大里尼變化而成或類乎發酵之變化或類乎別種變化凡遇蛋白一類之質名衣暮辣西尼則令其變化其衣暮辣西尼濕之而遇空氣亦變化甚易如將冬青類之葉蒸之或平常果核之仁蒸之亦能成此物

苦杏仁油蒸之其收瓶內有輕衰因此壽常發賣者有最猛之毒如與石灰與鐵綠相和再蒸之所得之油輕衰極少而無毒或將生油添以等體積之鈉養硫養濃水盛於

瓶內搖之即得白色之顆粒再與鈉養炭養水相和蒸之即得淨油

苦杏仁生油亦含一種顆粒質名爲徧腮以尼即炭輕養

此質爲其易散油之倍質如將生油加熱令成霧令其霧行過紅熱之管則變爲徧腮以尼或將生油以鉀養消化於醋而相和搖動則全變爲徧腮以尼

苦杏仁易散油之淨者令遇乾綠氣則放輕綠水而變爲無色之流質其臭如辣根內含炭輕綠養其輕氣一分劑代之如將此流質加以溴或加金散出而以綠氣一分劑代之如將此流質加以溴或加金類與溴或與碘或與衰或與硫令成之質則綠氣放出而以或溴或衰或碘或硫代之各質所得之式爲

炭輕溴養

炭輕碘養

炭輕衰養

炭輕硫養

含綠氣之質與水相和加熱令沸則放綠氣而收水之養氣變爲含水之安息酸其式爲

炭輕綠養 ‖ 炭輕養輕養 ‖ 輕綠

此各質之原質與其原油質之原質相比俱含炭輕養輕

苦杏仁油 炭輕養輕養

安息酸 炭輕養輕養

含綠氣之質 炭輕養綠

含溴之質 炭輕養溴 其餘類推

由是化學家以此各質所含之本質徧腮里即炭輕養能與養氣綠氣等化合即可當生物原質故以徧字代之則用苦杏仁油合成各種徧腮里類之質其名易記

徧輕 即苦杏仁油

徧養輕養 即徧蘇以酸又名安息酸

徧綠

徧洪

徧碘

徧衰

徧硫

近有人將徧綠加以鈉而分出其徧則變成長方形之顆粒易於鎔化蒸之而不化分浸於醋或以脫不甚消化其質爲炭輕養之倍

以上徧腮里類各質之內未有無水徧蘇以酸即徧養但有一負爲此質之倍分劑即徧養即炭輕養炭輕養其造法將鈉養徧養與徧綠相和加熱其式爲

鈉養徧養 ‖ 徧綠 ‖ 鈉綠 ‖ 徧養徧

此質名爲無水偏蘇以酸無有配性冷水不能消化如在水內沸之則漸變爲含水之質

苦杏仁油以鉀養輕養消化於醋而消化之卽成偏蘇以酸醅卽炭輕養此質詳後

桂皮油與苦杏仁油爲甚相近之質大半爲與養氣化合之易散泄其質爲炭輕養以淡養相和令沸則變爲苦杏仁油或與鉀養輕養相和加熱卽成鉀養桂酸其式爲炭輕養卽桂皮油上鉀養輕養二炭輕養卽鉀養炭輕養卽桂酸上輕將此鹽類質在水內消化最添一配質卽得桂酸結成之質名爲西捺米酸其粒如細羽與偏蘇以酸之形相同其性亦略同

桂皮油內所得之各質俱含炭輕養故可依偏腮里類之法令此質爲生物原質名西捺米里所以桂皮油爲西捺米里輕卽炭輕養輕又西捺米酸爲炭輕養養輕養

古米納油爲炭輕質乃歲暮里卽炭輕見前第三卷流質與一質養相合此質最相似於苦杏仁油與桂皮油名爲古米里輕其質爲炭輕養輕此質遇放養氣之質卽成古米納酸卽輕養炭輕養似乎偏蘇以酸而其氣略如蟹蟲之臭有人從古米里輕而得油類之質爲古米里之倍分劑質卽炭輕養知此倍質之據卽將古米里與鉀養輕養消化則其水化分輕氣一分劑與古米里一分劑化合又養氣一分劑與古米里一分劑化合成古米納酸其式爲炭輕養上鉀養輕養二炭輕養輕上鉀養炭輕養茴香八角太拉艮等易散油所含之質與松香油爲同原異物之質其外另有一易化散之定質與古米里輕同原質卽炭輕養此質斷非古米里輕而有確據可證如與放養氣之質相和則變爲阿尼歲里輕卽炭輕養輕與阿尼西酸卽輕養炭輕養此酸之原質與米以脫里曬里西里

見前木那普塔節

弟同

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

曬里西尼並所成之各質及哥路哥司得之類

司配里耶油　此物大半與含水之徧蘇以酸爲同原之質即炭輕養以曬里西尼與養氣化合而成取曬里西尼之法將柳樹皮在水內沸之熬出其苦汁再添鉛養輕養令沸則其顏色與樹皮酸分出再加輕硫而鉛質分出濾取其水熬至將乾即有曬里西尼結成顆粒將此在醋內消化又得白色針形之顆粒即炭輕養

曬里西尼冷水難消化以脫不消化沸水與醋易消化欲辨此物加以濃硫强水即變深紅色如將硫强水加在柳樹之內皮亦得深紅色曬里西尼與淡硫强水並鉀養二銘養相和蒸之所得之油名爲司配里耶油

曬里西尼添以淡硫强水加熱令沸其變化甚奇因數沸之後其水內有葡萄糖並明顆粒結成名曬里治尼尼此質與鐵綠相和則變深藍色此變化之理易明如將曬里西尼添水四分劑即得葡萄糖與曬里治尼尼其式爲

炭輕養即曬里治尼尼　炭輕養即葡萄糖

衣暮辣西尼即西那普太西能令曬里西尼如此變化前已言衣暮辣西尼能令阿米葛大里尼生葡萄糖如將曬里西尼與淡强水相和即結成松香類之質雖互易低尼其原質與苦杏仁油之原質同即炭輕養曬里西尼遇綠氣所變之各質內可見同類之質雖互易其一个原質而仍不改其類如曬里西尼以綠氣代其輕氣有三个不同之質此三質各與鹽强水同沸所變成之質俱含綠氣各質與其原有之質之相關與曬里治尼尼並曬里如低尼與曬里西尼之相關同理

曬里西尼　炭輕養
綠曬里西尼　炭輕綠養
二綠曬里西尼　炭輕綠養
三綠曬里西尼　炭輕綠養
曬里治尼尼　炭輕養
綠曬里治尼尼　炭輕綠養
二綠曬里治尼尼　炭輕綠養
三綠曬里治尼尼　炭輕綠養
曬里西尼與鉀養輕養銘和再於水消化而加鹽强水即得曬里西里酸其顆粒如針形即輕養炭輕養如將司配里耶油以同法爲之亦可得曬里西里酸則曬里西里酸與司配里耶油之相關同於徧蘇以酸與苦杏仁油之相

關

苦杏仁油　炭輕養

偏蘇以酸　炭輕養

司配里耶油　炭輕養

曬里西里酸　炭輕養

非奴里以炭養與鈉同時相和所得之質爲曬里西里酸其式爲

炭輕養上二炭養上鈉川鈉養炭輕養（卽鈉養曬里西里酸）上輕

化學家以爲苦杏仁油爲偏腮里與輕氣合成之質又以爲司配里耶油爲曬里西里與輕氣合成之質依此理必有一本質爲曬里西里卽炭輕養而曬里西里酸爲此質先與養氣後與水合成之質有一事畧能作此據如將司配里耶油與偏腮里綠相和加熱卽得二个本質曬里西里與偏腮里合成之雜質其式爲

炭輕養（卽司配里耶油上偏腮里綠卽偏腮里西里）川炭輕養綠

曬里西尼與數質相和而考其變化疑必爲曬里治尼尼卽炭輕養與別質炭輕養合成之質此質於曬里治尼尼曬里西尼之性能治發熱之用故雞那常以此作僞含葡萄糖哥路哥司得卽葡萄糖之化學名此類內有數質與曬里西尼爲哥路哥司得一類之首此一類變成之質俱畧同亦爲數種樹皮內所出

拍布里尼卽炭輕養爲結成顆粒之質其味甜從阿司偏樹皮與葉所得與偏腮里及曬里西里類相近如將此物與鎖養水相和加熱令沸則化分而變爲偏蘇以酸與鎖養化合之質另有變成曬里西尼其式爲

炭輕養（卽拍布里尼上鎖養輕養川鎖養炭輕養（卽鎖養偏蘇以酸）上輕養）卽曬里西尼

此外尚有一種與偏腮里及曬里西尼相連之處如將拍布里尼與硫强水與鉀養二鉻養相和蒸之卽成司配里耶油如但與强水相和加熱令沸則變成偏蘇以酸與曬里西尼原用曬里西尼所成卽炭輕養其法去其輕氣一分劑而以偏腮里代之卽炭輕養依此法變化其式爲

炭輕養（卽拍布里尼川炭輕炭輕養養（卽偏腮里曬里西尼）上四輕養川輕養炭輕養上炭輕養

夫路力得西尼卽炭輕養此質從蘋果梨梅李櫻桃等樹

之皮所得易結成顆粒稍有苦味與淡酸類加熱令沸即成葡萄糖並一種松香類之質名夫路力低尼即炭輕養此質有奇性遇空氣與淡輕即變紅色之質名夫路力得西以尼其變化之式爲

炭輕養（即夫路力得西尼）＋養＋二淡輕＝炭輕淡養（即夫路力得西以尼）

將此紅色之質與淡輕化合變成深紫色其光畧如紅銅再以消化於水變爲艷藍色夫路力得西尼能變化數色乃空氣與淡輕遇其成色之料也此理可爲別物能變顏色之端倪如力低暮司其原材料無色能變爲有色之物苦耳西得里尼即炭輕養爲用醋從苦耳西特倫樹皮所得此爲能成顆粒之質與酸類加熱令沸即化分成葡萄糖並黃色之顆粒名爲苦耳西低尼其式爲

炭輕養＋四輕養＝炭輕養（即苦耳西低尼）＋炭輕養（即葡萄糖）

愛思古里尼即炭輕養用馬栗樹皮在水內燒煮加以鉛養醋酸則其樹皮與其色之料結成沉下濾取其水添以硫硷收去其鉛再濾取其水熬至畧乾即成無色之顆粒如針形名爲愛思古里尼此質之奇性爲閃光正視無色斜視有藍色此質亦屬哥路哥司得之類如與淡酸類加熱令沸則變成葡萄糖並一種成顆粒之質名愛思古里低尼其變化之式爲

＋二炭輕養（即葡萄糖）＝炭輕養＋十輕養＝炭輕養（即愛思古里低尼）

馬栗樹之皮內又有一質名巴非以尼阿失樹之皮內更多此質與愛思古里尼之別因斜視爲綠色曬布尼尼與哥路哥司得相近有數種植物常見之如肥皂草皂莢子馬栗子必末比耳內辣窩克草之根用沸煮之待冷而結成曬布尼尼此質能在水內消化其水膩而能成氣泡綢布等物俱可用此水洗之印度所出之皂莢最合此用

畢克路托克西尼其質畧爲炭輕養乃成顆粒之質殼苦路司印度苦司之毒即此質其配性甚淡如將其水加以強水再添以脫搖動之則與以脫相合即將此水熬乾結成長方形之顆粒味甚苦

英國蒲陸山撰
英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

易散油即阿來里之類（阿來二音即蒜之意）

阿魏薤菜蒜辣根慈韭芥子蘿蔔取得其易化散之油與各種油不同其質內含硫

阿魏薤菜蒜韭慈蘿蔔其油之原質爲炭輕硫芥子與辣根油之原質爲炭輕硫

芥子易散油畧同用黑芥子壓取其質名爲美洛尼酸即輕養炭輕淡硫養又有一配內之衣暮辣西尼同類名爲美洛西尼此質能令美洛尼酸化分故能令芥子有易散油生出亦同於杏仁之衣暮辣西尼能令阿米葛大里硫化分而得易散油惟芥子變化之理尚未考至杏仁之確而其大畧必如下式

輕養炭輕淡硫養（即美洛尼酸）＝炭輕淡硫（即芥子易散油）＋輕養（即阿爾哥路司）＋輕養

近時有人用別種材料造成芥子易散油其法甚細將各里司里尼即定質油類內不化散之甜味流質油與燐碘相合而蒸之即得無色最稀之流質爲炭輕碘名爲阿來里碘取此名之意因與鈉合而蒸之即得鈉碘並易散之流質爲炭輕即阿來里因其氣似蒜之臭造阿來里碘之法可以下式明之

炭輕養（即各里司里尼）＋燐碘＝炭輕碘（即阿來里碘）＋燐養＋三輕養＋碘

阿來里碘與鉀養硫相和蒸之即得一油類之質其性與質點同於芥子之易散油因知此芥油必爲阿來里養硫質而其用材料所成之式爲

炭輕碘＋鉀炭淡硫＝炭輕炭淡硫（即芥子易散油）＋鉀碘

此法所成芥子易散油原爲甚奇之事然又有更奇者可將此油與鉀硫相和加熱變爲蒜之易散油其式爲

炭輕炭淡硫＋鉀硫＝炭輕硫（即蒜之易散油）＋鉀炭淡硫

既得此理因疑蒜之易散油爲阿來里硫芥子易散油爲阿來里養硫

阿來里類亦有數種雜質今尚未知其用處

阿來里酸醋即炭輕養輕養爲一新得醋類之首此類與尋常之醋即炭輕養輕養爲並行造此質之法將阿來里碘用銀養草酸化分之即成阿來里草酸其式爲

炭輕碘＋銀養炭養＝炭輕養炭養（即阿來里草酸）＋銀碘

再將阿來里草酸與阿摩尼阿相和即成阿來里克醋與草酸阿美弟其式爲

炭輕養炭養上淡輕二炭輕養輕養 即阿來里酸醋上炭輕淡養 即草酸阿美弟

阿來里尼即炭輕與阿西台里尼即炭輕有相同之處其造法將布路貝里尼綠與鈉醋相和盛於玻璃管密封加熱其布路貝里尼綠之造法將燐綠與阿西多尼相和其式爲

炭輕養上燐綠二炭輕綠上輕綠上燐綠養

炭輕綠上炭輕鈉養二炭輕 阿來里尼上鈉綠上炭輕養

阿來里尼遇銀養淡養與淡輕合成之質即成銀阿來里尼即炭輕銀如將鈉與阿來里尼加熱即有炭與輕放出其式爲

炭輕上鈉二炭鈉上炭上輕另有布路貝里尼即炭輕同式所成

松香膠類此類之各質爲松香類與膠所合成樹汁流出之時其形如乳久遇空氣漸結爲定質有數種含易化散之油此類之質與水磨勻則其膠消化而其油與松香和於水內而不消化令其水有白色如乳此各質與尋常之松香有別不能全在醋內消化

阿魏爲此類之一質即炭輕養其臭藉所含之易散油此油含硫如加勒巴叔末疑即阿魏阿摩尼阿古末司卡暮尼篤黃乳香沒藥及大戟與沉香取得之香質俱屬於松香膠類

古得止格即象皮之料其質爲炭輕雖非松香膠類而有相同之處出此料之樹有數種生於熱地者多刺之流汁如乳將此汁敷於泥模而以火烘乾則模外結皮一層其模如瓶形第一層結後再敷一層如前法連至適用之後而止將泥模打碎取出即成一瓶此印度人之業也西國初得此料以爲揩紙之用進中國者皮形爲多故名象皮蓋相象於皮也其生料有黑色疑爲火烘之故如將生象皮之料用以脫消化而再加以醋則結白質想其淨質原非黑色生料之內含蛋白初流出之汁每百分只含生料三十分而七十分爲蛋白水如將新取之汁加以多水則生料浮在面上如牛乳皮遇空氣則黏連而成凹凸力之膠其重率爲〇九三不漏水故合於用衣之用並可作浮瓠之用又有凹凸力故汽機之用更多

造用衣之法將生料以淨松香油消化如漿敷於布面兩層相合用木楫軋緊使各處黏連甚牢存之日久不少分離消化生料有數法如炭硫偏蘇里煤那普塔火油並各

種易化散之油

海膠能黏木器雖浸於水內日久亦不脫落造法將象皮生料以煤那普塔消化再加舍來克少許

不漏水之罐將生料消化於煤那普塔再將棉花浸入漬透鋪成罐形而軋至緊密但此物日久漸壞

生象皮與養氣化合變爲松香類之質與舍來克畧同此質易爲醋所消化（未加硫者爲生象皮即生料也）

生象皮遇各種鹼類或淡強水則變化如稍加熱其質即軟加熱至二百五十度則變爲油形冷時有膠黏之性而無法使結定質可用之爲轉動塞門之滑料再加熱則自燃亮而發煙盛於甑內加熱則化散數種炭輕質一爲愛蘇布里尼熱至一百度即沸其質爲炭輕一爲古得止以尼原質與松香油同熱至三百四十度而沸此二質最合於消化生料之用（二質俱名象皮油）

生象皮百分加硫二三分則變成硫象皮能受大壓力而不變形亦不黏連亦不黏於別物如加極大之熱始有黏性松香油與那普塔俱不能消化平常發賣之硫象皮含硫太多漸脫而失其凹凸力故不能久用如作象皮鞋必另加鉛養炭養

生料造成薄皮置於二百五十度熱之硫內久則收硫百分之十二至十五分而其質不甚變加熱至三百度之硬質形如牛角可作梳篦與雜器硫象皮之收硫太多可浸於鈉養硫養水硫能分出百分之二三（此質又能減緩氣）

硫象皮又有數種造法一將硫與生料磨勻一將生料浸於炭硫百分硫綠二分半之內或用鈣綠與硫亦可一將硫消化於松香油而以此油消化生料松香油化散之後則將此料入模成形後再置於大壓力之器其器加熱二百八十度亦變爲硫象皮

硫象皮原質之排列尚未深悉想是生料放出輕氣若干而以硫若干代之然未知生料果能直與硫化合否

生料爲植物內常見之質如墨棗之汁（即鴉片）又生菜並地錦並澤漆之汁與阿可可里比阿類俱含此質

格搭伯查即硬象皮亦爲樹內流出之汁初亦如乳遇空氣而漸變棲色定質比象皮生料更重不加熱則硬而無凹凸力加熱至二百十二度則軟而可矯揉不漏水可作通水管傳電氣之性極小可包電線

消化硬象皮與消化生料畧同惟以脫內消化甚遲遇淡強水與淡鹼類不壞輕弗水雖能消化玻璃瓶而此物所作之瓶不消化加以不甚大之熱度即鎔化化分所成之

質與化分生料之質相同
硬象皮所合之淨質爲一百分之八十其質爲炭輕其淨
質能在以脫內消化所餘者爲兩種松香類之質相合置
於醋內沸之則消化冷時結成白顆粒即炭輕養又一質
爲炭輕養醋內不結淨硬象皮久遇空氣漸變此兩種松
香類質如不見光則不多變
樹膠類
此質與前質有相關其形光亮而透明浸於水內則軟或
消化或醋內不消化
各種膠類以阿拉伯膠爲首即西國封信之水膠此膠之質大半爲
阿拉比尼即炭輕養易在冷水消化而爲有黏力之濃膠
如加以醋即有阿拉比尼結成爲白色之片
阿拉比尼在淡硫強水內加熱令沸漸變爲葡萄糖即炭
輕養其變化之理乃收水三分劑其性其質類乎小粉因
小粉亦能以同法變化也
膠類與小粉變化之性不同因膠類遇硝強水而變蔗
酸即二輕養炭輕養與草酸即輕養炭養如以小粉或糖
遇硝強水但成草酸如將乳糖與瑪內糖以同法爲之又
得茂雪酸
歲尼加勒膠可代阿拉伯膠之用印花布者常用此膠能
令其顏色更濃此膠比阿拉伯膠之色亦深其質大半爲
阿拉比尼
脫辣茄嵌得膠其質爲炭輕養質比阿拉伯更暗不能以
水消化只能腫大成軟質此質并阿拉比尼俱在櫻桃梅
杏桃等樹所出又有胡麻與木瓜子等所煮得之水有黏
力者俱藉此性扶桑根繡球屬蜀葵內亦有之

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

小粉

小粉之質爲炭輕養植物之內俱有此質因其質有一定之形惟在植物之內大半如筋骨之之形而花草藉此以向榮也其原質與前寫留路司略同寫留路司亦有一定之形惟在植物之內大半如筋骨之意因不甚改變故合此用而小粉在植物之內常變化似乎動物內消化食物之料

常用之小粉或山芋或麥或米造成天花粉與藕粉麥粉亦此物也

山芋之定質大半爲小粉已將山芋化分得各質如左

水	七五五
植物蛋白	二三
油質	〇二
木質	〇四
小粉	二〇六
金類	一〇 其得一百分

山芋分取小粉之法用器磨擦成漿以布濾之再淋水其上至水無白色則布內所餘之物爲木質淋下之水俟其澄清取去清水即得小粉將所得之小粉再與水相和分出其所含之異質漿後曬乾或加熱烘燥麥內所含別種定質更多化分而得各質如左

水	一二二
植物蛋白	一〇
油質	一二
木質	一五
小粉	六〇八
對格司得里尼與糖	一〇五
哥路登	即麵筋 一〇五
金類質	一五 其得一百分

貝里名脫云麥內無糖

分取小粉將麥磨成細粒以水濕之數時之後有臭腐之意令其臭腐之質名哥路登含炭輕淡養硫臭腐之時令其糖與小粉之一分發酵而成醋酸與乳酸此酸質能還化其哥路登而可以水洗去之其餘各事同於山芋粉又有一更簡之法先以淡酸賴水化出其哥路登則小粉易出米取小粉必用此法曾將米化分而得各質如左

水	五〇
小粉	八三〇
哥路登	即麵筋 六〇
木質	四八

糖與對格司得里尼	一·〇
油	〇·一
金類質	〇·一
其得一百分	

分取小粉將米浸於水內一日其水頂加鈉養三百五十分之一取米淘淨磨粉將粉浸於鹼類水二三日則其哥路登與鹼類水相合濾去其水而得粗粉漿提淨之法將此漿加清水掉和令其本質之重者沈下濾取其細者色白如乳換盛別器結成小粉

英國發賣之小粉含水一百分之十八爲長方形之小塊乃將乾之時自裂成此形其色微藍因另加藍色顏料於內其意用此藍料漿衣服可以遮掩布之黃色

第八圖

小粉在草木之內爲有專職之料其形狀必依產之之物曾將顯微鏡細察其粉粒而知各物所出之形不同察其形卽知其出於何物如第八圖有數種小粉已爲山芋所出者其粒爲長卵形外面有同心之圈痕凡植物內之小粉其粒大於山芋所出者少每粒之長略爲三百分寸之一物爲麥所出者其粒略爲圓形外面無圈痕其徑略爲千分寸之一末爲米所出者其粒略方而有稜其徑祇有三千分寸之一甲爲藕所出者其粒長圓而扁其長萬分寸之十二至二十四

小粉在冷水不變加熱大於一百四十度則其粒腫大開裂變成有黏力之稠質卽是衣服之漿再添多水停數時則其不開裂之粒沈下而可分出其不沈者與水相合甚緊濾之亦不能出然以水仙花類種於此淡粉水內則能吸其水而賸其粉質故疑粉之在水不是化合而爲和合如將粉水熬乾卽得甚脆之質再加以水仍能變漿

小粉在水內變化之理與食此粉漿在腹內消化之理相同惟食生小粉常有直過腸胃而不消化者故必加熱成漿使最易消化人有停食之病可用西穀米或舊粉或打比夏克粉沖以沸水令其粒開裂食之

西國有一種小粉爲瑪藍打之根在熱地所產打比夏克與西穀米初取出之後加熱至一百四十度以上令乾則變爲半明半暗之形

西穀米爲暹羅阿喇伯等國所產樹心內之物將樹劈開取出浸於水內以尋常之法分取其小粉後用細孔勻密之銅板壓之令其流出成圓條再置於桶內轉動之則成圓粒卽砂米麪

打比夏克爲瑪尼藍得草之根所取出將根剝去皮加大

力壓之其流出之汁最毒土人用以敷於箭鏃名壓脫羅非尼然以其汁澄之數時即有小粉沈下以水洗之用細孔之器壓之加熱二百十二度令乾

對格司得里尼　小粉置爐內加熱至四百度歷一二小時其質即變易在冷水消化所成之質與樹膠之性相同名對格司得里尼俗名英國膠可代樹膠之用印花者俱用此收住顏料初得此物出於偶然因造小粉之鋪失火救火者澆水於燒熱之小粉後看流出之水有黏力如膠考其事知爲小粉加熱而成設將饅頭一片烘至棲色則其麪內之小粉亦變爲對格司得里尼以水浸之其膠消化而出

對格司得里尼之原質爲炭輕養與小粉相同能變同原異物者必因質點之排列不同故其性亦不同也其對格司得四音爲右邊之意光線逼過其水必向右邊而偏如加硝强水即變爲草酸亦同於小粉然以樹膠而加硝强水則變爲茂雪酸

多造對格司得里尼將小粉十分水三分另用硝强水一百五十分之一與水相和然後拌勻小粉鋪在板上置爐內加熱二百四十度至一小時因有此硝强水故不必大熱能變爲對格司得里尼各種酸質俱能令小粉變爲對格司得里尼如將小粉在水內加熱令沸稍添强水再沸則漸漸變成

硫强水數滴添於小粉水內可用碘水試其變化如將冷小粉水加以碘水即得深藍色沸數時之後將少許冷而驗之則藍色不見而得紫色因碘遇對格司得里尼而變此色也

化分生物質俱用碘試其有無小粉惟所變之藍色能被鹼類變白加熱亦不能見待冷而藍色仍顯其變藍之故因碘極細之質黏於小粉之細點並未另變新質也用此法作銀票之紙能令人不能私改銀數之字其紙濕以鉀碘消化於小粉之水則乾時仍白色或欲作僞而用綠氣或鈣綠等滅其原寫之字紙上必變藍色

前所言之對格司得里尼再加熱令沸甚久不分出其硫强水則其水漸漸不能爲碘變色嘗之甚甜此因變爲哥路哥司得即葡萄糖其質爲炭輕養此因收水四分劑其式爲

炭輕養即對格司得里尼　上四輕養二炭輕養即葡萄糖

或疑小粉漿造葡萄糖之變化同於曬里西尼或哥路哥司得之類變葡萄糖其式爲

炭輕養上四輕養二炭輕養即對格司得里尼　上炭輕養即哥路哥司得

種子發芽　小粉與水合成葡萄糖之性於植物內大有相關並相關乎食物之理此爲死質轉爲生質之變化種子發芽藉此變化而成遂爲萬物發端之事蓋先有植物而後有動物也

種子之原質與前所言麥之原質同如將種子曬乾可藏至日久而不失其發芽之性發芽必藉三事一空氣二水三熱三事所需之數依各種之屬於何類三事俱合數則種子能收養氣而放炭養氣此因種子內最易變化之質如蛋白哥路登等所含之炭與養氣化合化合之時必自生熱此熱適合於發芽所需之熱由是變化之事既起而小粉遇之亦變所變之質卽對格司得里尼與葡萄糖此二質能在水內消化而其原有之小粉不能消化消化之後始有炭與輕氣與養氣俱爲萌蘖所吸食故能長而漸大

刈麥之後陰雨而不能曬乾有爲濕熱薰蒸而發芽者磨麪作饅頭黏性如膠兼有甜味所以釀酒之麥預令發芽而酒能得甜味亦此意也（中國之麴雖不用發芽之麥然成麴之後亦自發熱蓋亦有萌蘖之意焉或古藥之意焉或古者名之爲麴藥）

種子發芽之時生一奇物名爲對阿司打西質含炭輕淡與葡萄糖（所得之物卽飴糖也）對阿司打西未能得其最淨者故不能知其原質之分劑如將已發芽之大麥去其芽而磨碎加以溫水則其對阿司打西消化於水內壓取其水而加熱至一百七十度必有結成之蛋白須分出之再將所得之水與酯相和則對阿司打西結成沈下可以分出質細而白形似小粉嘗之無味此質變化之能力甚大如將小粉二千分對阿司打西一分同在水內相和足令其全質變爲對格司得里尼與葡萄糖而其對阿司打西卽不見爲此事適宜之熱以一百五十度爲最好如熱至水沸界則變化之事立停（此事所得之物卽飴糖也）造酒者亦宜知對阿司打西變化之理所用之大麥必先浸於水內然後薄鋪在暗處此似麥在地內發芽之意其熱度須五十五度至六十二度故宜於春秋二季而不宜於夏季得此熱度其粒漲大再過二十四小時卽有萌蘖甚細而白每日翻撥二三次則上下之熱度相等十數日後芽長半寸所成之對阿司打西已足將此麥芽以一百四十度之熱烘乾篩去其芽此芽所含之淡氣爲大麥所含之淡氣九分之一故亦不爲棄物可作糞地之用

乾大麥一百分能得去芽麥九十分乾芽四分其餘六分

爲化合炭養氣之炭與變爲水之輕氣並浸麥時所消化去之質凡去芽麥合對阿司打西五百分之一能令麥之小粉變爲糖而有餘

茲將陸士試驗大麥發芽之各種變化列表

	原大麥	浸水之後	鋪於地面 十四日半	細後所得 去芽麥	乾芽
糖	一·五六	一·五六	一二·四	一·〇一	一·三五
小粉	四一·二一	七〇·九	七二·〇三	四三·六八	
對格司得里尼	八〇四	五·〇三	四·八四	九·六七	
木質	四·六九	九·八三	九·九五	二六·九〇	
蛋白質	九·八三	一〇·三九	九·九五	二六·九〇	
金類質	二·五〇	二·二七	二·三五	二·二七	八·四〇
共計	一〇〇·〇〇	一〇〇·〇〇	一〇〇·〇〇	一〇〇·〇〇	一〇〇·〇〇

造啤酒之法（啤音皮酒名）此酒造法將去芽之麥磨碎浸於水內加熱一百八十度待數小時則對阿司打西令發芽所有未變化之小粉變爲對格司得里尼與糖濾取其水備用所有不消化之餘渣尚含哥路登甚多可以喂豬

去芽之麥所含對阿司打西前已言變小粉爲糖而尚有餘試驗此事將去芽麥之水少許添入小粉漿加熱至一百五十度數小時後其小粉變爲稀質用碘水試之不見藍色可知已變爲對格司得里尼此爲有餘之對阿司打西所變成者精於造啤酒者審知此事所以每一分去芽麥可添三四分未發芽之麥則全麥之小粉能變爲對格司得里尼與糖可免全麥發芽之煩

去芽麥浸得之水不但含葡萄糖與對格司得里尼與對阿司打西又有哥路登所變成之含淡氣者發酵之前其水內必添霍布花略爲去芽麥四十分之一此花能令其酒在發酵時不變酸

霍布花每百分內含黃色之香粉十分名爲羅布里尼此粉含易化散之油其臭甚奇其味極苦

霍布花漚在麥水內之後盛於大桶令花渣沈下取其清者盛於淺盤使速冷至六十度其淺盤內有冷水管通過使冷更速如稍慢則所含之淡氣質久過空氣而改變酒由此而得酸其水既冷再盛於大桶添酵略爲百分體積之一

酵爲極微每類之植物凡含糖與含淡氣之質如淡輕所成之鹽類質並燐與鉀養或鈉養或鈣養或鎂養相合之質俱能發酵其酵之爲植物西國久已知之但其發酵所不可少之事尚未能考知其所以然想其種子與能生之理必同於數種苔類而人固不疑苔類非植物雞蛋白或乳餅或肉俱含炭與輕與養與淡與燐之物質

第九圖

有長圓形之小窠取其窠數箇另置於少許水內以顯微鏡視之則四面延生新窠甚速如第九圖造啤酒發酵時之水亦生此物甚速其熱度從六十至七十爲最合宜

小窠之內含一質似乎蛋白而包在薄皮內其薄皮略與寫留路司相同又有一質與對阿司打西略同而爲含淡氣之質此質能令蔗糖卽炭輕養變爲葡萄糖卽炭輕養故將酵加於蔗糖水內則發酵之時其水之重率加多因蔗糖之水必含葡萄糖變化發酵名爲發酯酵發酵時之常法試之卽知實有葡萄糖而蔗糖能令其水質更釋也如以麥水添酵之後葡萄糖變爲葡萄糖卽炭輕養熱度自能增大水內生酯與炭養氣與乳酸與琥珀酸與各里司里尼又有一樣色能消化之質又有數質尚未定其性情如專論酯與炭養氣則從葡萄糖而變化其式爲炭輕養（二輕養卽葡萄糖＝二炭輕養酯）上四炭養上二輕養

發酵之時其酵之小窠漸漸散而不見故令若干糖變化其酵有一定之數如糖百分所需酵之定質一二三分而已足後有餘下之含淡輕鹽類質因酵所放之淡氣所成

以上各質之外尚有醋酸此因醋與養氣化合者（詳後）又有發酵時所變之乳

炭養氣卽開酒瓶時所生之氣點又有

酸與琥珀酸與各里司里尼又有酵內所含之淡輕質又有大麥內能消化之金類質惟其酵所收含燐之質隨酵而取出

各種酒所含之質不同後表爲大麥所造之酒五種

	每百分				
	酯	醋酸	糖等定質	布而得	炭輕養
正辣所蒲萄黃色啤酒	六·〇〇	〇·二〇	五·〇〇	四·八〇	〇·一八
把司純黃色啤酒	七·〇〇	〇·一八	四·八〇	六·六〇	〇·一八
巧克脫黃色啤酒	八·六五	〇·一二	五·四〇	六·三八	〇·一九
西得斯色淡	四·二〇	〇·一〇	六·三八	六·〇〇	〇·一八
西得斯極淡者	六·〇〇	〇·一〇	四·〇〇	六·〇〇	〇·一八

布而得而酒之黑色因出芽之大麥在爐中加大熱度則糖之一分變爲黑橡色之料易消化於水內名卡拉末辣故致酒有黑色有人云黑酒開瓶之時多發氣泡因另添皂蕃與膽蕃在內啤酒之香疑是發酵之時有變成之以脫類少許

造啤酒而偶不合法則其酒內變成膠形之物此名發膠酵其糖卽變化而成一質與膠略同尊常之糖亦可令變此膠如糖水添以沸過之酵水或添以米泔水是也黃色葡萄酒常因此事而變成膠形惟紅者則否疑是所含之樹皮酸卽葡萄皮內所出者與變化此膠形之酵合成不消化之質沈下發膠酵之時其糖之一分常爲瑪內糖卽炭輕養

造醋之法　啤酒變酸之時名爲發醋酵從俗以爲空氣內之淡氣所成略同於腐爛此言未確其實因空氣內之養氣遇啤酒內之醋而變爲醋酸卽炭輕養（卽醋酸）二輕養一炭輕養（卽醋酸）一養二輕養（卽醋酸）濃醋合遇空氣久之不能變酸與水相和亦然俱不能與養氣化合也如遇數種生物質則其結與養氣化合而成醋酸故造醋之各法俱藉此理

各法內有直用此理者名曰快醋凡醋不取就之國俱用此法將重率八五之醋一分與水六分相和再加酵千分之一或加別種含淡氣而能變化之質然後加熱至八十度另備木桶如第十圖桶內滿盛木柿而木柿預浸以醋近底鑽多孔離口數寸置一木板亦作多孔孔內有繩繩下垂頂入前和之水則漸漸流下而醋與養氣化合遂自生熱至一百度桶底流出者須再添入桶內反復三四次歷時一日半卽成好醋器內如有易散油之質或苦里亞蘇脫等令物不腐爛之料則其醋不肯與養氣化合（用木柿之意酒有一種極微之植物依附其上能令其醋與養氣化合也）造時必得多空氣之理爲里必格云醋變醋之舊法有二層工夫一·其醋大半與養

第十圖

氣化合而變阿勒弟海特即炭輕養此爲最易化散之流質熱至七十度而沸變爲霧而散出所得之醋必少其式爲

炭輕養上養二炭輕養上二輕養

其二多添空氣則不變阿勒弟海特而所得之醋必多

法國用淡葡萄酒造白醋其歷時比前法更多將木桶滿盛木柿桶上作孔傾以酒而從桶底流出得四十磅五十磅之後另備一桶盛之其蓋半掩將醋若干加熱令沸傾入此桶須晝夜常熱至八十度數日之後再添前桶流出之酒若干半月之後全變爲醋放出其半再添前酒至滿如此迭更無已其桶用之日久變醋愈快其故因桶邊有結成之物名醋母初時用已成之醋亦此意也

英國以發芽之大麥造醋浸於水內令水發酯酵再令發

醋酵

尋常之醋含醋酸百分之五另含植物與金類質若干其各數之多少依造醋所用之料醋之香藉造時所變成之醋酸以脫卽炭輕養炭輕養尋常之醋添以硫强水千分之一令不發酵

上海曹鍾秀繪圖
新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

饅頭

發酵之理與尋常做饅頭之法有相關前已言麥麪大半爲小粉與哥路登另有對格司得里尼與糖將其麪與水少許拌勻使成濕麪其黏力全藉哥路登如欲分取之將麪濕透俟數小時以極細之紗包之置於水內揉之則小粉散出而包內之物韌而有凹凸力遇空氣不久而臭爛如加二百度之熱縮小變乾而脆略如牛角

哥路登化分之卽炭輕養淡其各質之比例不能定大略爲炭輕淡養哥路登不能爲原質乃三物相合而成其三物之原質則略同

哥路登以醋相和加熱令沸必有一分不肯消化名爲植物非布里尼此音之義其形似乎動物之肌肉將所得之流質待冷卽有結成之白質與乳腐略同再添冷水又有略同於血內之蛋白名哥路登低尼

哥路登所含之三質與動物之要質相似可見哥路登爲養身之最合宜者然從麪內分出而食之甚難消化故但用麪與水相和食之亦難消化加熱烘之亦然所以欲爲食品必令其質發鬆則遇腹內消化之料而面積加大發鬆有數法一用極多炭氣之水浚其麪其工以鐵箱爲之浚勻之後箱底有小門其濕麪自能噴出遇空氣而腫大烘熟則甚鬆一將麪與鈉養炭養相和再加鈉養二炭養少許所用之水加以鹽强水少許則鹽强水令前料放出炭養氣麪亦發鬆其鬆氣與鈉合成食鹽饅內卽有鹹味如糕餅等物鹹味不合則用淡輕養炭養相和烘時卽變爲霧而發鬆亦無別味

尋常做饅頭生炭養氣之法令麪內之糖發酵而成之將麪加水二分之一和勻之後加酵與鹽少許加熱至七十度則其麪腫大因炭養氣放出之故其麪內之糖變爲炭養氣與醋再將其麪置爐內熱至五百度則水之一分與其醋散出而其炭養氣因熱發漲更大其小粉之粒亦大變而爲易消化之物饅頭中心之熱不大於二百十二度惟外面乾而硬有樑色之皮陳麪已朽腐者少許可代酵之用

新烘熟之饅頭置於空氣之內則漸漸變硬昔人以爲變乾之意今則知其質點之改變如將饅頭置器內封密其漸硬仍同而形不少改或以陳饅頭一片烘之令其更乾其中反濕而甚輭所以陳饅頭置爐內烘之幾與新饅頭

相若、

麥麵因哥路登之黏力甚大故合於傷頭之用、蕎麥麵次之其餘穀類所含之哥路登不多、黏力太小、不合此用、

英國蒲陸山撰
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

糖類

前言小粉遇淡酸質能變爲葡萄糖故將水一百分硫强水一分加熱令沸再將加熱之小粉水漸漸流入不可停沸半小時後漸添以白石粉少許足滅其强水爲度則變鈣養硫養沈下然後盛於大鍋熬至成顆粒

葡萄糖即哥路哥司得不能當蔗糖之用因其甜味不及蔗糖之半在水內之消化更慢更少葡萄糖三分必須水四分而化盡蔗糖三分只須水一分即化盡市肆常有羼雜之物顆粒大而明不甚淨白者即其據也然有法辨其眞僞將少許與鉀養水少許相和加熱令沸則葡萄糖化分令其水變爲深樑色眞蔗糖則不變色必煮之極久始變又法將糖於水消化再添銅養硫養水數滴再加鉀養水即變深藍色之水而兩種糖俱不能令銅養結成再將藍水漸漸加小熱如有葡萄糖則銅養結成紅質沈下如爲淨蔗糖必至沸後而銅養結成

寫留路司變爲對格司得里尼有一相類之事即紙變爲熟果與新成之蜜並非葡萄糖之炭輕養而另爲一種俗名果糖化學名夫路克拖司其質爲炭輕養此糖不能成顆粒略爲小粉與寫留路司似乎未變成葡萄糖之物故

寫留路司遇硫强水至二日之後能在多水內消化加熱令沸八小時至十小時則變爲糖再加白石粉滅其硫强水濾去鈣養硫養熬乾而得葡萄糖

寫留路司變爲對格司得里尼有一相類之事即紙變爲明皮將極濃硫强水一分水一分相和待冷以白生紙拖於內隨用多水洗之則其堅固加五倍而略等於羊皮乾時之重與原紙同化分之而知本質未變其堅固之意乃質點之改變此紙幾不能漏水形略如油紙用處甚多可作連於器物上之小牌而不畏水又可當各種薄皮之用故能消化而往植物體之各處以及變成寫留路司之名處其糖即炭輕養再還而變爲炭輕養如果子漸熟而生甜味其立故尼尼類之質與其小粉亦變爲糖此因未熟之果所含之植物酸令其變化之故

用此二物內之任一物加以淡硝強水令沸待其水變訖
之時立停其沸則其糖亦不能成顆粒卽是果糖如令久
沸則變爲能成顆粒之葡萄糖又如新蜜本是果糖藏久
亦變爲葡萄糖之顆粒又如新葡萄只含果糖曬乾之而
其內成顆粒卽葡萄糖
漿糖亦不能成顆粒乃熬蔗糖時所得者蔗內本不含果
糖然有此者必因蔗糖之變化如將蔗糖消化於水令沸
多時卽有幾分變爲果糖稍加酸質改變更速
蔗糖　造糖所用之蔗在未開花之前割取其汁最多嘗
將瑪低尼克地方所產之蔗分之得汁九〇二得木質九
九如依此率每蔗百分應得汁略九十分然用最好之法
如截雙軸大力重軋每百分亦祇得汁六十五分又法將
其蔗置於汽爐內蒸之而後壓汁其數稍多所得之汁含
糖百分之十八另有植物所常含之別質如植物酸蛋白
鹽類等
產蔗之地本熟其汁內所含之蛋白遇空氣而速變令其
糖發酵往往變壞而不能用所以取得新汁須加熱令其
氣令不成顆粒之糖極少加不用此眞空法必熱至二
百三十度今用眞空祇熱至一百六十度試驗糖水稠稀
之度以少許二指撚之試其黏力又牽之成絲而視其絲
之長短又視其絲斷時捲縮之式至合宜之時盛於盤內
掉之視有亂形顆粒卽傾入圓錐形模內銳端向下俟二
淺木盤內待二十四小時用棍掉撥甚速使結成半定半
流之顆粒傾入桶內底有多孔以便糖流出二十餘日
之後取出曬乾名爲生糖爲蔗汁十分之一此生糖乃蔗
汁含糖之一半其餘一半在熬時變爲不成顆粒之質近
來創設新法能得生糖多而漿糖少其鍋有密蓋抽出鍋
內之氣而得眞空小熱度卽能熬稠蔗汁又蒸渣曬乾可
爲燒料其灰可作糞地之用
前法所得之生糖每百分含淨糖六十分其餘爲水與不
成顆粒之糖又有顏色之料並汁所含之鹽類等異質
提淨之法將生糖二三分以稍含鈣養之水一分消化每
糖一百分添以骨炭粉三分至四分再添牛血少許噴以
熱汽則血之蛋白凝結而欲浮出帶其異質與炭粉同浮
成皮其糖水白淨因顏色之料大半爲骨炭所合將此糖
水再以骨炭粗粉一厚層過濾則其色盡抽去鍋內之空
之鍋有雙層其間有極熱之氣上有窗蓋抽去鍋內之空
氣令不成顆粒之糖極少加不用此眞空之法必熱至二
百三十度今用眞空祇熱至一百六十度試驗糖水稠稀
之度以少許二指撚之試其黏力又牽之成絲而視其絲
之長短又視其絲斷時捲縮之式至合宜之時盛於盤內
掉之視有亂形顆粒卽傾入圓錐形模內銳端向下俟二

十小時成顆粒拔出鋭端之塞放出其流質再以少許濃糖水淋之即將模移至爐內烘之俟乾取出削平其面名爲糖塔

又法不用濃糖水淋洗而將糖粉鋪在面上再將淨白泥和水成漿傾在糖粉之上則泥漿消化糖粉所成之糖水洗淨其糖粒其用白泥之意使水漸漸流下

又法將生糖以濃糖水洗之則初時所有異質大半洗去然後分出其糖水將此置於銅絲布之桶內此桶轉動極速則糖水飛出而有外殼受之再將銅絲布桶搵入新糖水內而以同法爲之如此數次至淨爲止

英國與法國爭戰之時法國之蔗糖食盡故創設新法所用之料爲白色之胡蘿蔔其用白色者因紅色不能分去也汁內含蔗糖質一百分之十而此十分祇有顆粒之糖五分取法與蔗糖同

花旗國用糖楓樹之汁造糖與蔗糖同春間將樹皮刺孔用蘆葦作管插於孔內引其汁以器受之未發酵之前移至大鍋內熬之所得之生糖不提淨而發賣尋常之糖楓樹每年出糖六磅

冰糖結成斜長方形之大顆粒將極濃之糖水加熱略至一百七十度鍋內挂以小繩使其顆粒結於繩上熬糖將糖水加以大於成顆粒之熱度冷時成玻璃之形若傾於冷器上可任意作何形此糖如藏之日久其透明漸漸而暗因其質結成顆粒

卡拉末辣即炭輕養爲黑褐色之料將糖加熱至四百度即成此物易在水內消化其水爲深褐色以爲酒或醬油之色料

糖類變化之性　蔗糖與葡萄糖能與數種金類養氣化合之本質合成數種質如將蔗糖以水消化而加以石灰則所成之質爲鈣養炭輕養冷水內更易消化故加熱令沸其水暗而如乳冷則變明如將含水鉛養添入糖水令沸則消化待冷而有白粉結成其質爲二鉛養炭輕養其水之一分劑在二百十二度化散因此疑蔗糖必含水二分劑其質必爲炭輕養二輕養如將蔗糖漸漸加熱所得之雜質爲炭輕養化學名曰卡來得再加熱即成一質爲炭輕養即前言之卡拉末辣如將食鹽一分糖四分在水消化令自乾即有結成之質爲鈉綠二炭輕養三輕養觀此略爲前含水之理之據

有數種金類養氣化合之質能與糖合成各種雜質易在鹼類水內消化所以鍋與養或鐵與養合成之質而加以糖再加鹼類其質不能結成

葡萄糖亦能與數種本質化合然與鹼類相合則甚鬆其流質初時有鹼類之性後則葡萄糖變爲哥路西酸卽三輕養炭輕養此因有失去水質之故

葡萄糖水加食鹽至飽足所得之流質能結顆粒卽三炭輕養鈉綠二輕養將此顆粒加熱至二百十二度令乾則變爲二炭輕養鈉綠所以葡萄糖之確質必爲炭輕養二輕養如將葡萄糖在熱醋內消化冷則結成顆粒爲柱形其質爲炭輕養若以葡萄糖加熱至二百十二度亦能令水二分劑散出

硫强水遇蔗糖與葡萄糖所見之事不同蔗糖則變爲炭而全化分葡萄糖則與之化合而成硫養葡萄糖此質爲一配質遇鈣養或鋇養能成易消化之鹽類不但此也又有以脫里溴與鉀養用葡萄糖相和成之其質爲炭輕二炭輕養里溴與鉀養用葡萄糖相和成之其質爲炭輕二炭輕養格致家稱考糖之性情又能分出雜糖之各數俱用光學之理辨之葡萄糖之水令其光線自左偏至右度糖之偏性比葡萄糖與蔗糖水先試其偏性自左至右加以鹽强水而加熱試之則其光線轉偏自右至左此因變爲果糖之故

小粉所成之糖遇分光鏡之光有三種偏法以小粉糖在水內消化試之俟數小時而再試之則比初時轉偏之數祇爲一半去苷麥所做之糖消化於水則初化者比存久者轉偏之性大三倍又比初化之小粉糖亦大三倍若各糖加熱至將沸而後待冷試之則其偏性極小

瑪內糖之質爲炭輕養見卷七發酵節其瑪內爲一種樹結成之質又有數種蕈海菜芹菜蔥向司叭拉故司等物亦有之如將瑪內用熱醋消化而濾取其流質冷則瑪內結成顆粒爲柱形味甜易在水內消化瑪內糖與蔗糖葡萄糖有大別過酵不發酵而其質點亦與糖類不同或以爲不應列於糖類之內近有人細考其變化之理應與各里司里尼同類卽油類質內之甜質於第十六卷詳言之

哥路色爾喜以尼此爲甘草之甜質其形略如瑪內糖惟不能成顆粒

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

棉花火藥

小粉與糖類並爲留路司遇極濃之硝强水其變成之質有爆裂之性其球將淡養代輕氣之一分劑此一類之內貝如阿客色里尼爲要質（貝如二音即火字之意阿客色里尼即木字之意其造法以硝强水滲入各種木紋之質即木如棉花如紙是也白生紙浸於極濃硝强水重率一五二數分時取出即變爲新質以多水洗之而曬乾其形與質不改而燃之猛烈將不甚久之玻璃條遇之亦燃其變性之故因紙內收得淡養在流水內漂盡其酸以藍試紙不變色爲度然後在空氣內自乾或加微熱烘之

近來各西國造此藥甚多以代火藥之用其多造之法如後

棉花紡成鬆紗或再數紗相並繞成小匡每匡重三兩將鉀養炭養一磅水三十磅消化得重率一、〇二加熱令沸而以棉紗煮一刻時使棉花所含之油質與松香質消化並花子內所得之立故尼尼亦消化鹼水因此變鬆色取出棉紗置於鐵絲布之桶內令轉極速水即離出遂在流水內漂盡鹼味再置於鐵絲布桶內去其水用溫箱烘至極乾藏於磁瓶密封不使稍進濕氣

第十一圖

丙如第十一圖添以極濃硫强水量杯十錢蒸之受瓶之內得六錢另將極淨之硝强水二錢半與極濃硫强水二錢半相和待冷將棉花三十釐浸入以玻璃條壓下用玻璃片爲烘乾須毫無濕氣爲度以取得之新棉花

極濃之硝強水重率一·五二 一分濃硫強水重率一·八四 三分或以體積論之則爲一與二·四五此兩種強水分盛於瓦箱內箱底有塞門從此門緩流而同入於另一箱內此箱亦有塞門並鐵蓋又有一孔可將鐵條入孔內掉勻俟數小時冷定之後遂流於深瓦筒內此筒浸於冷水筒上有鐵棚以備棉紗流乾強水之用將棉紗二匣同浸於深筒之強水用鐵條掉攪二三分時隨手撈起置於棚上以鐵條壓出其強水筒內所耗之強水如數補足再將二匣以同法爲之棉紗浸於強水必生熱筒外之冷水須極多此爲初次之工棉紗不能在初次全變爲火藥故必二次浸入強水令強水滲偏於棉花絲紋之內其初次之工先令絲紋之外面濕透如將多匣同入即不能周徧且有自生之大熱惟第二次則所生之熱減小

初次取出之棉紗換浸於小口瓦甕內其蓋必須極密先以棉紗壓稍實而添以強水漫過爲度大略棉紗一分須強水十分至十五分依棉紗之鬆實此瓶亦浸於冷水內俟二日始得盡變

四十八小時之後用鐵鉤取出棉紗置於鐵絲桶內先轉稍緩後轉甚速至每分時八百轉爲率十分時之後其強水大半離出遂取棉紗在極多之水內速汰之遲則水遇強水而生大熱以致藥性自化分其少許汰後移至流水漂之必使毫無酸味此事須漂在流水四十八小時之久棉藥漂淨之後置於鐵絲桶轉之令水離出以前法所備之鉀養炭養水將棉藥浸入減盡其餘酸（硝強水遇棉子類之質亦能發酸硫強水遇棉子類之質亦能發酸等物所成松香）被餘水洗盡再入鐵絲桶轉出其餘水再漂於流水內半月然後挂於透風處乾之而棉藥之全功始成

以上全功分爲六級一洗淨油類即煮以沸鹼水二初次浸於強水其強水之方極濃硝強水一分極濃硫強水三分三第二次浸於強水兩日四長流水內洗漂兩日五用沸鹼水減酸六久漂之陰乾之

造藥者云以上造成之藥應用鈉養砂養水浸透而曬乾再以清水洗之透風處乾之蓋以爲棉藥內尚存極微之強水能令空氣內之炭養氣化分其鈉養砂養則棉藥內有矽養少許結成而棉藥之燒可稍緩又能免空氣之水氣所侵阿伯里詳考其事云此法毫無益處

棉藥之原質　極淨棉藥所含之質爲炭輕淡養四質其分劑之式略爲炭輕淡養其確數與各質排列之法甚難推求因與他質化合所成之新質不定而其燒成之霧亦無法能化分至詳細若以造時之料而推之則得寫留路司卽棉花爲炭輕養加以硝強水而不發氣則其最合理之

式爲炭輕三淡養，養即爲三淡養寫留路司，其三淡養以代散出之輕氣三分劑

依此理，其硝强水遇棉花而變化之式爲

炭輕養上三輕養淡養二炭輕三淡養養上六輕養

如用質點之記號則其式變爲

炭輕養上三輕淡養二炭輕三淡養養上三輕養

依前式每用棉一百磅應得棉藥一百八十三磅，但造時至多得一百七十七磅，其所少者，因造時所耗，又爲强水所消去

試驗棉藥所含淡氣實有淡養之形，將棉藥以鉀養消化之則所得之水含鉀養淡養，與鉀養淡養，此質亦爲鉀養過淡養所成之質同

又可將鉀硫輕硫試之，爲前言之據，含水鉀養用醋消化而過輕硫氣至飽足，即得鉀硫輕硫在醋內消化之質以棉藥浸入而漸加熱，則其棉藥仍變棉花而流質內有鉀養淡養其式爲

炭輕三淡養養上三鉀硫輕硫二炭輕養上三鉀養淡養上硫

此法爲化分棉藥求原質之法，如前理不差，則棉藥一百八十三分應得棉花一百分

棉藥燒後所得之各質　棉藥所成之各質與燃燒之法有相關，如將棉藥鬆散而燃之，其燒稍慢，因各質點必依相近之質點延燒而熱氣與火向外衝散，內質不能與外質同燒，若固束而燃之，則初燒之火不向外散而往抵內質故各處立燒，在極少之時燒極多之藥所得之熱度更大，所得之各質更簡，同於化學內各種質收極大之熱變成甚簡之質

棉藥鬆燒之時，即得淡養，淡養輕衰等質，或以爲放破碟山亦不可用，恐吸其毒氣而受害，然已詳試緊燒之時所得之各質不過水霧炭養，炭養淡氣，並輕氣與炭輕各少許，放破碟山必無受毒之事

卡路里已試緊燒棉藥所得之各質與前編所試火藥同理，將棉藥置於生鐵筒內，其筒之堅固足任燒盡時之碟力，筒置於鐵毬之內，抽盡空氣而得眞空，以電氣引燃棉藥氣質盡在毬中，量其體積，化分而得原質，然此所試之得數不合於三淡養寫留路司之理，而爲炭輕淡養，即三淡養寫留路司之倍數，惟化分棉藥而得準數，固爲最難其試工之差更易差於棉藥之原差

棉藥一百磅得氣質三百二十五立方寸五，此爲寒暑表六十度八風雨表二十九寸〇六，其水霧在此熱度不凝

水茲化分其氣質每百分體積所得之各質如左

水霧	二五三四
炭養	二八九五
炭養	二〇八二
淡氣	一二六七
輕氣	三一六
炭輕	七二四

其得九八一八惟水霧不能直得其數但從棉藥所含之輕氣而推知之

如不問其炭輕與輕氣而所試之棉藥爲淨三淡養寫留路司則所得之氣質如後式

炭輕三淡養二九炭養上三炭養上七輕養上淡

依此式則棉藥一百釐應得氣質三百五十六立方寸不應如前試之三百二十五立方寸五此式所得各質之體積應爲水霧二八炭養三六炭養一二淡一二則與前試得之體積數亦不同由是觀之難得確式能顯其化分所得之各質

或言礮內用棉藥容積一立方尺應裝十一磅則其功力最大依此率則一立方寸必重四十四釐五卡路里試驗此事應發氣一百四十立方寸五此爲寒暑表六十度風雨表三十寸雨表三十寸而水霧不凝水

前編言火藥一立方尺重五十八磅則一立方寸爲二百三十五釐能發氣二百〇七立方寸此亦爲寒暑表六十度風雨表三十寸

燃燒棉藥若干重生熱若干度尚無確據故亦不能推算化氣漲大之體積由是氣質所顯之力亦不能知設如變成之氣質各爲熱所漲大至相等則略可爲火藥所顯之力應比等重之棉藥更大卽棉藥四十四釐五體積一立方寸能發氣一百四十立方寸五火藥四十四釐五體積五分立方寸之一能發氣二百〇七立方寸如將兩物之同重數閉於適能容之盒內則依此理火藥所顯之漲力應爲空氣壓力二百〇七倍棉藥爲一百四十倍五業已試得二種藥等重之數在礮內施放知棉藥之力大於火藥之力三倍此因棉藥所生之熱比火藥所生之熱必更大雖火藥變成之氣質在尋常之熱度能發大漲力然在燒時其生熱所漲之數比棉藥必小所以實在之漲力亦必小不第此也棉藥之燒且能盡而火藥不能盡火藥之燒稍慢而棉藥之燒極速故能得更大之力（破內用火藥常有多餘者衝出其力由此亦減）

棉藥之力大於火藥者又因燒時更速則彈未起動之時

藥膛之容積自小故漲力加大而無空費之力初用棉藥
住往以力大爲一病因礮易致礮裂也後改一法將棉紗
織成極鬆之帶以帶之鬆緊消息其燒之遲速如火藥配
其粒之大小同理蓋鬆紗在一秒時延燒一尺緻成鬆帶
如放鎗所用者一秒燒十尺若緻至甚緊燒亦更速以緊
帶裝礮則一見火而全燒忽加漲力礮體受傷故鎗內常
用原棉花與棉藥相合令慢燒阿伯里之法將棉藥磨研
成漿如造紙之料再和原棉花之漿壓成餅其燒與火藥
相同
開山礮石棉藥一磅能代火藥六磅此因裝藥處之容積
不能加大其燒之快慢不計惟計所顯之力
棉藥所生之熱不大於火藥所生之熱斷無其理
然以棉藥放礮礮體所生之熱小於火藥所生之熱則棉
藥之發熱想不能大於火藥矣惟是棉藥之燒絕無餘剩
之定質故其全熱盡爲令氣漲大之用而火藥變成之定
質必收其熱至同於氣質之熱定質又不能漲大而不能
顯力
棉藥紗一條引燃其毛數處則漸漸而燒若將紗數條相
并而置於小玻璃管內其燒亦緩噴出之炭養氣可在管
口引燃之

棉藥與火藥相比之性情　棉藥在二百七十七度而
若至四百度無有不燃者火藥必須六百度始燃火藥抖
之極難燃棉藥則遇擊而燃惟所燃但在椎面之下棉藥
燃時不發煙又無渣滓故用於礮內不必每放洗刷因棉
藥所有不能燒之金類質只有一百分之一二放時全能
散出也
棉藥令礮生熱小於火藥故棉藥一百次不及放火藥三
十次之熱其故因棉藥所生之氣質內大半爲水質其熱
率倍大如水氣之熱率爲〇四八而炭養之熱率（即火藥所生之質最熱者）爲〇二五所以令此二質得同熱度則水氣所需之熱比炭養所需之熱多一倍不但此也棉藥所用之重數爲火藥五分之一棉藥又能速燃且無餘剩之熱物故其熱不及傳於礮體
棉藥可置於掌上燃之而無傷如用火藥鋪平而盛以棉藥引燃之時火藥亦不能燃惟棉藥燃時之熱度必大於火藥燃時之熱度棉藥放礮其礮之退力較諸用火藥之退力祇有三分之二
棉藥造時必須漂洗日久因知不能被水濕變壞所以藏藥之處設有失火之危速即以水濕之日後曬乾仍是原物非若火藥見水其硝消化而無用也火藥遇濕空氣硝

亦稍有消化而變質棉藥雖遇濕氣移至乾燥之處即可
用棉藥所含之水質在空氣不燥不濕之時爲百分之二
或言棉藥代火藥之用有一極險之事因棉藥能自化分
則生熱而自燃此乃舊法造棉藥浸於强水之時不久棉
質尚未盡變而有易變壞之料在內又因洗漂之時不久
酸味未能淨盡也阿伯里等試驗棉藥之精者不甚能自
改變濕之而久藏雖有酸質之微迹亦不自生熱度燃性
亦不因此而減小

棉藥之形稍異於尋常之硝以指撚之稍脫如手指甚乾
而撚之則多生電氣醋與以脫俱不能消化雖二物相合
亦不消化然亦間有消化之質者因所雜之異質消化也
若浸於醋酸以脫即能消化尋常之以脫與淡輕相和亦
能消化又極濃之硫强水亦能消化此或有未變透之棉
遇硫强水而變爲炭

哥路弟恩　棉花或紙浸於造過棉藥之强水內此因强
水已淡所成之質含淡養更少故比棉藥難燃此物與棉
藥之不同浸於醋與以脫相合之內即能消化

如欲明此各種質與棉藥之相關必將棉藥之式作三倍
即得一等含淡養之質俱爲硝强水硫强水與水三物所
成

强水	與棉合成之質
一輕養淡養五二	輕養硫養三
二輕養淡養八二	輕養硫養三 炭輕九淡養養
三輕養淡養五二	輕養硫養二 炭輕八淡養養
四輕養淡養五二	輕養硫養二 四輕養 炭輕七淡養養
四輕養淡養五二	輕養硫養二 五輕養 炭輕六淡養養

各質所含之淡養愈少燃性亦愈小其第二者爲照像所
用可將以脫與醋相和消化之

哥路弟恩之製法將尋常之硝强水重率一·四二九量杯三兩盛
於能容水一升之玻璃杯內再添濃硫强水重率一·八三九量杯
九兩須緩緩傾入而掉之以寒暑表試之俟其略在一百
四十度即將乾棉花一百釐分爲十塊浸於水內其杯用
玻璃片蓋密俟五分時之後將强水傾出用玻璃條壓乾
棉花隨洗於多水之內再漂於流水之內至酸味淨盡爲
度挂於透風處乾之如再添硫强水三錢於前强水內尚
能浸棉花一百釐但必浸至十分時始可取出

哥路弟恩所造之輕球將前法所得之棉藥六釐醋重率一·〇八
三一錢以脫重率〇·七二五二錢置於試筒內以鞭木塞緊消化
之後浸於球形瓶內四面轉動使各處勻滿傾出所餘用
風箱吹風於瓶內至以脫之氣出盡而止剔開瓶口以內
皮黏於玻璃管端吸出內氣至球之半離開瓶邊合於又

一邊可緩緩移動至全離抽出而緊其扭緊之處即從玻璃管吹氣使飽球口用線扎住挂於透風處乾之此球重不過二錢

哥路弟思藏久則變質若藏於濕處即化分瓶內起滿紅霉變爲有膠性之質並含醋酸

歲路以弟尼爲極易燒之質與貝如阿客色里尼相似將小粉以極濃硝强水消化遂加以水使淡則歲路以弟尼沈下成白質濾出洗盡酸質爲止此質爲炭輕二淡養養

即小粉之炭輕養以淡養二分劑代輕氣二分劑

淡養瑪內糖即炭輕六淡養養亦爲同類能爆裂之質將瑪內糖粉即炭輕養以極濃硝强水與硫强水等體積相和漸漸添入糖內立即消化少頃而結成淡養瑪內糖顆粒如針形以多水洗之置於沸醋內再待成顆粒用椎擊之爆聲甚響加熱必先鎔而後燃

上海曹鍾秀繪圖

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰
英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

造釀

葡萄酒每百分有酯八分至十分水八十五分至九十分再有數種香以脫類少許又有顏色料又有鉀養二果酸並葡萄汁內所含金類之質又有數種酒舍各里司里尼並琥珀酸或爲發酯酵時變成之質

全糖發酵之酒名爲甘酒如有未發酵之糖名爲果味酒葡萄酒之造法不加發酵之料故不同於啤酒因葡萄汁所含之質自能發酵其汁不但含葡萄糖尚含植物蛋白與鉀養二果酸並植物質所舍金類之鹽類葡萄之皮與子與梗多含樹皮酸另有藍色紅色黃色之料壓得葡萄之汁久遇空氣則所含蛋白類之質變化令糖發酯酵面上生皮一層如用紅葡萄而不去其皮則所生之醋化出其顏料而酒內有紅色如造淡黃色之酒則先去其皮而令發酵其遇空氣須極少

白色之酒極易發膠酵如加樹皮酸少許則不發膠酵其樹皮酸即用葡萄皮與梗內取出者紅色之酒如布爾得與古拉里得常有濃味因發酵時化出之樹皮酸甚多之故布爾得酒初盛於瓶內多含鉀養二果酸即鉀養酸結於瓶邊二炭輕養藏久之後生醋更多則鉀養二果酸成皮另有紅色料隨之同結所以裝瓶之時其酒深紅色有果味甚多藏久則略變黃色而味甘此因糖變醋之故葡萄酒含果酸太多須添以中立性之鉀養果酸即炭輕養使太多之果酸結成爲鉀養二果酸

沙末貝桑酒之造法極難其汁與皮必分出每百分加羅蘭地酒一分令其發酵候兩月之後將酒引至第二桶內另將魚膠用白酒消化之每酒四十磅加入此膠酒遂爲膠所澄清其理因膠與樹皮酸相合結成不消化之質如酒內有異質上浮者亦隨膠沈下再過兩月引至第三桶內以同法澄清一次再過兩月裝入瓶內豫將冰糖用白色酒消化每瓶傾入少許其瓶裝滿酒後塞之甚緊以繳絲絆住而橫置之半年有餘則所添之冰糖發酵而生炭養氣即將瓶斜置俟結成之質近於瓶口放鬆鐵絲其塞與結成之質自出立將白酒增滿塞緊絆住貼以錫箔或數火漆令不洩氣另有一種帶紅色者用葡萄皮顏色料添入或用別種紅色料

各種酒所含之醋其數不同茲將每百分含醋之數列後

布爾得酒十五分至十七分

舍利酒十四分至十六分
沙末貝捺酒十一分至五分五（即湘冰酒）
古拉里得酒八分至九分
路子海瑪酒七分至八分五
舍利酒含糖每百分有一分至五分布爾得酒三分至七分土該酒十七分此酒裝瓶之時將葡萄糖熬至略乾添入少許所以甜味甚多
酒之香藉有數種以脫質在內至多者以難弟酸以脫與比拉而各尼酸以脫發酵時或藏瓶時自生此物藏於瓶數年之酒其香更濃
燒酒　燒酒爲酺與水相合之質將各種已發酵之流質蒸而得之必有一物爲其氣味或爲發酵時變成之質或添以易散油質
罷蘭地酒乃葡萄酒所蒸出其色爲添入之卡拉末辣即炒黑之糖其味爲發酵時所成以難弟酸以脫淡色罷蘭地酒因存於木桶內日久收得木內椒色之料故以有此色者爲眞物後來市肆添以顏料作僞或炒黑之糖或菜令酒微有濁味極似木內化出之樹皮酸
灰司記酒用去芽大麥所造烘乾大麥用未變成之煤燒之其酒白色其味有必得即未必得即煤

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

醋

醋爲一大類之首其一類內各質之性與原質大不同醋之各質俱爲炭輕養三原質所成常含養氣二分劑而輕氣常多於炭二分劑其炭與輕之分劑常爲雙數所以各種醋之公式爲炭輕養如葡萄酒醋卽炭輕養其內之卯等於二又如木酒卽米以脫里酸醋卽炭輕養其卯等於四又如山芋醋卽炭輕養其卯等於五醋類之各質其分劑有級數惟其級數之各質尚不全茲將已考知者列左

化學名	材料	分劑式	俗名
米以脫里酸醋	乾蒸木料	炭輕養	木那普塔
以脫里酸醋	糖發醋酵	炭輕養	酒醋
布路貝里酸醋	葡萄皮發酵	炭輕養	
布低里酸醋	胡羅蔔發酵	炭輕養	
阿美里酸醋	山芋發酵	炭輕養	甫司里油
加布路以酸醋	葡萄皮發酵	炭輕養	
以難弟酸醋	菴蔴油加鉀養蒸出	炭輕養	
加布里酸醋	菴蔴菊發酵	炭輕養	
如弟酸醋	卽如草蒸出之油	炭輕養	
羅里酸醋	鯨魚油	炭輕養	
西低里酸醋	司拍埋西第綠魚定質油	炭輕養	
西立里酸醋	中國蟲白蠟	炭輕養	
密里西酸醋	密蜂蠟	炭輕養	

成級數之類其性與級數相配在醋類之內其級數之理易見所以此表之首八種俱是大有相關因第二種至第八種將略同類之質發酵而成惟第一種爲乾蒸木料而得略同於快發酵之意故此八種不冷不熱之時皆爲流質其氣甚奇而濃易於蒸取而質不變然各質之性亦有次第首二種可與極多之水相和第三種雖能以水相和而不能甚多第四種只能和水更少第五種則極少第六種不能以水相和第八種不但不能相和且有油類之性傾於紙上有油迹第七種乃近時新得者其性尚未盡詳

此八種醋質其沸界與霧之重率亦有級數之意

醋名	沸界	霧之重率
米以脫里酸醋	一四九度九	一一二
以脫里酸醋	一七三度	一六一
布路貝里酸醋	二〇五度	二〇二

布低里酸醋	二三三度
阿美里酸醋	二六九度八
加布路以酸醋	二九九度至三〇九度 三五三
以雞弟酸醋	三二七度至三四三度
加布里酸醋	三五六度 四五〇

此各種醋類一分劑成霧四體積（即各醋以質點成霧兩體積此以輕氣等於一體積如將此一種醋以其原質各分劑之和數加熱令成霧其霧之體積與養氣一分劑在同熱度同壓力之體積四倍相同或水以同比例成霧之體積相同

醋類之分劑更大者俱爲定質俱能鎔化略與定質油相同蒸之必化分成此各質化學家詳考者少更少於少含炭質者

此類之醋如遇放養氣之質則放輕氣二分劑而變爲阿勒弟海特即已放輕氣之質此後又收養氣二分劑而變成酸類質第八卷已言葡萄醋之炭輕養遇空氣而變爲阿勒弟海特即炭輕養阿勒弟海特收得養氣而變爲醋酸即炭輕養

變成阿勒弟海特之公式爲

炭輕養 上養日炭輕養上二輕養

其相配酸質之式爲

炭輕養 上養日炭輕養上二輕養

以上變化之後各醋質失去水一分劑即變成以說類之質與尋常之以脫即炭輕養相配此質與水一分劑

從以上各種醋而得以脫公式爲

炭輕養丁輕養日炭輕養

由是知醋類之各種有相配之阿勒弟海特質與酸質與以脫質各分劑俱爲級數與其原醋類之級數相配昔考阿勒弟海特與以脫類之質俱從酒醋所得惟酸質之一類尚有數種未知其相配之醋

茲以公式炭輕養所成有級數之酸類列表

酸質	材料	分劑
福耳密酸	紅蟻與蓼藍	炭輕養
醋酸	酒所造	炭輕養
布路貝里酸	油類與養氣化合	炭輕養
布低里酸	牛乳油變酸	炭輕養
發里里阿尼酸	甘松	炭輕養
加布路以酸	變酸之牛乳油	炭輕養
以雞弟酸	蓼藍油與養氣化合	炭輕養

加布里酸	變穀之牛乳油	炭輕養
比拉而各尼酸	者來尼紅之葉	炭輕養
如弟酸又名加布里酸	變酸之牛乳油	炭輕養
由阿弟酸能香之意	知草之油	炭輕養
羅里酸	冬青樹子	炭輕養
哥格尼酸	椰子油	炭輕養
美里司低酸	蓖仁油定質	炭輕養
徧尼酸	徧樹之油	炭輕養
巴辣密的酸	巴辣麻油	炭輕養
瑪加里酸	橄欖油	炭輕養
司弟亞里酸	牛羊油	炭輕養
巴里尼酸	牛乳油	炭輕養
布低酸	蜜蠟	炭輕養
那而弟酸	蜜蠟	炭輕養
西路弟酸	蜜蠟	炭輕養
密里西酸	蜜蠟	炭輕養

此類之酸質其性略亦依其級數首九種不冷不熱之時爲流質其餘者爲定質第一種在二百二十一度即沸以後漸大至第九種五百度而沸其定質銘化之熱度從第十種即炭輕養一百九十二度止末種炭輕養一百九十二度止

第一第二兩種與水能相和同於相配之醋其第三種雖能與水相和而不能任依水之多少第四種亦然俱其相配之醋第五六七八相和更少第九相和極少其餘者俱與水不和而能與鹼類合成肥皂

醋類之各種如遇令其放輕氣大力之質即能放出二分劑水之原質而成有級數之炭輕質如炭輕即以脫里尼與以脫里酸醋相關

從各醋質所取以脫里尼又名哇里非尼其公式爲炭輕養下二輕養日炭輕

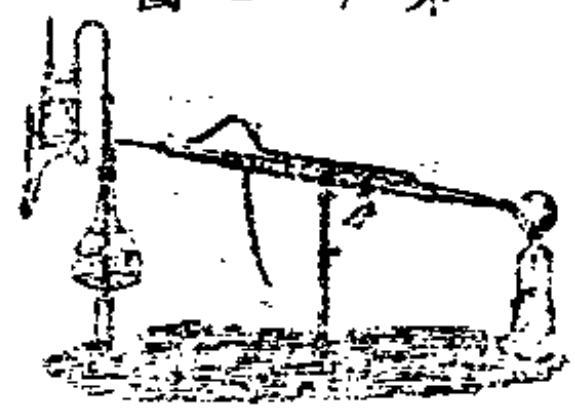
茲將此類炭輕質之已知者列表

質名	分劑	相配酸質	相配醋質
以脫里尼	炭輕	醋酸	酒醋
米以脫里尼	炭輕	福耳密酸	木那普塔
布路貝里尼	炭輕	布路貝里酸	布路貝里酸
布低里尼	炭輕	布低里酸	布低里酸
阿美里尼	炭輕	發里里阿尼酸甫司里油	
加布路以尼	炭輕	加布路以酸	加布路以酸
以雞弟尼	炭輕	以雞弟酸	以雞弟酸
加布里里尼	炭輕	加布里里酸	加布里里酸

| | | |

準之酒一百分減去其水三十分而得蒸酒七十分即爲
酶準三十分
發酵之流質連蒸多次之後分取其初透過者即得濃醋
每百分含水十分後出者漸淡如將先得之醋盛於尿脬
內挂於陰處多時其水五分能自散出得醋九十五分
又法將極乾鉀養炭養添入尋常醋內至飽足分爲兩層
上層之醋每百分含醋八十九分下層爲鉀養炭養水如
用深量杯以此法試之略知尋常之醋所含之水數若用
浮量則所含糖等雜物不能驗知
欲得無水醋必將極濃之醋加以生石灰粉俟三四日後
蒸之則其水爲鈣養所收而有純醋透出所得者必封藏
甚密否則收食水氣其純醋之與水愛力極大與水相和
即稍生熱因有化合之理也如欲試爲化合否將純醋若
干漸添以水少許而純醋之體積不加大
以脫　以脫之質爲炭輕養取法將醋一體積硫强水一
體積蒸之至餾內變黑色離火待冷再加醋半體積而蒸
之至以脫出盡爲止
又法將○.八三醋與濃硫强水等積相和盛於瓶內如第
十二圖另有盛醋之瓶相連加熱令沸逼醋之管有塞門
可令醋緩緩流下足補燒瓶內所少之數瓶內置一寒暑

第十二圖



表其熱在二百八十度至二百九十度之間此法硫强水一體積能令諸
醋爲水所融合而其鉀收食硫養其以脫比水更輕重率
爲○.七四所以浮在面上而稍含水停少頃則將其上層
取出隔水蒸之令其氣透過生石灰即得純以脫
以脫之變成理有所難知須知醋之別種變化始能知以
脫之理
以脫之最奇者爲易散之性如將少許傾於表面玻璃以
散即覺甚冷或將少許傾於表面玻璃以清水一滴黏於
下面吹氣於以脫令速散則下面之水結冰
以脫最易燃其霧極濃重率二.五九傾出之時霧從瓶口
下垂故傾時不可近火以致延燒瓶內而磔裂以脫之火
甚亮於醋之火如燒時未盡必有發出阿司低里尼
以脫化散之易着火之速與霧之重有數法試之將海綿
一小塊濕透以脫置於淺木盆之中心則盆內滿霧引燃

盆邊而盆內遍燒或將小瓷筒燔於溫水使煖隨傾以脫數錢於內少頃而發霧可用小杯舀其霧離遠燃之收氣盆與收氣罩如尋常之法而換用溫水將小試筒滿盛以脫而按其口揾入罩內而移開手指則罩內滿霧如將冷水淋於罩上其霧即凝

以脫加以輕綠或輕溴或輕碘則以脫之養氣與輕氣相合而其綠或溴或碘代之如加輕綠其式爲

炭輕養（脫）即以上輕綠（綠）日炭輕（脫）以上輕養

又依同理能造炭輕溴與炭輕碘造此二物之簡法將不甚濃之醋與燐並溴或碘相和而蒸之即成燐酒酸即燐養上四輕養

醋之原質爲炭輕養輕養可見此變化之理正等於用燐與碘與水成輕碘之法即

六炭輕養（醋）即上燐上碘日五炭輕碘上二輕養炭輕養燐

六炭輕養（醋）上燐上碘日五炭輕碘上炭輕養二輕養燐養上四輕養

六輕養輕養上燐上碘日五輕碘上輕養二輕養燐養上四輕養

土四輕養

此時春紀俱爲無色而香之質極易化散凡欲考驗甚繁原質之物用此三種以脫爲多

輕碘以脫　即以脫里碘化散稍難故欲加大熱之試法爲便用

以脫里碘之取法用酒醋（重率。八四）一千四百釐碘二千釐與尋常玻璃形之燐一百釐先將醋盛於甑而置於冷水內遞更添以燐與碘屢次搖動添畢之後連於里必格所作之冷凝器而隔水蒸之則以脫里碘二兩半並醋若干透過將所得之質盛於瓶內加水等體積而塞緊搖動甚久則水能融和其醋而以脫里碘在底凝結爲甚重油形之質其重率一.九七用彎管取出其上面之水將其餘者傾入小甑甑內預盛燒鎔之鈣綠粉用輭木塞其甑口停數小時後將甑連於冷凝器隔水蒸之即得純以脫里碘脫本質類　鋅之小粒置於玻璃管再添以脫里碘抽出空氣而封之隔油加熱至三百度俟二小時取出則有結成之質爲炭輕鋅即以脫里鋅另有鋅碘相雜又有一無色之流質此能分開而爲含炭輕之氣質三種因壓力而合成流質如將其管在水面下斷其封處則流質速變爲氣而散出收此氣知爲炭輕與炭輕其第三質爲以脫里因以脫里姓前二質之化散更慢故最後出之氣爲純以脫里如不問別質則變成以脫里之式爲

炭輕碘上鋅＝鋅碘上炭輕即以脫里

以脫里爲無色之氣質其香與以脫略同不能與水融和加以二三倍空氣壓力即變流質此質爲從酒醋所得各雜質之首故其一類之物名爲以脫里類化學家未化分以脫里之前已將此爲一類之首

炭輕

前已言有一爲本之質可以同法爲之即米以脫里即炭輕此物可爲木酒類之首

又有人分出布低以里即炭輕阿美里即炭輕加布路愛里即炭輕此三種爲布低里酸醋阿美里酸醋加布路以炭輕質之類此數質可名爲醋本質類其公式爲

酸醋之本質其沸界亦逐物加大如此而得有級數之含

阿勒弟海特類之炭輕養與酸類之炭輕養俱從醋類之炭輕養所出俱爲炭輕之本質與養氣化合而另含水之質此各質與非金類質相似多於金類質因與養氣合成之質多似配質而少似本質如從尋常之醋所得之各質有

阿勒弟海特＝炭輕養即阿西台里與養氣合成之質另含水質

炭輕養即以脫酸醋＝炭輕養輕養即阿西台里與三養氣合成之質另含水質

由是得非金類與金類相配之類之本質即正電氣與副電氣本質

正電氣本質　副電氣本質

炭輕　炭輕

米以脫里　炭輕　福美里

以脫里　炭輕　阿西台里

布路貝里　炭輕　布路貝阿內里

布低里　炭輕　布低來里

阿美里　炭輕　發里來里

其副電氣未有人能分取其物

以上各質其各分劑數發霧二體積即養等於一體積惟此各種含炭輕之質與別種含炭輕之質不同因別種一分劑數變爲霧則有四體積見那普之餘

質點發霧則輕等於一體積有一節其以質點發霧之時有二體積數其輕氣等於一體積

此事當倍其各質之式即易明其理如令以脫里變爲炭輕自能顯出其含炭與輕質令阿美里變爲炭輕試將以脫里碘與阿美里碘相和其阿美里碘沈南司里碘油造成同於用醋造之法其式爲炭輕碘再與鈉相和加熱得一無色之流質爲以脫里與阿美里眞相和之質即炭輕炭輕其變化之式爲

炭輕碘即以脫里碘＋炭輕碘即阿美里碘＋鈉碘＝炭輕

炭輕卽以脫里阿美里

又以同法合成以脫里布低里卽炭輕炭輕又成米以脫里加布路愛里卽炭輕炭輕又成布低里加布路愛里卽炭輕炭輕又成布低里阿美里卽炭輕

此各種雙本質每分劑成霧四體積卽一質點成霧二體積以輕爲一體積

所以米以脫里之原式卽炭輕必倍之而得

脫里米以脫里卽炭輕炭輕又得布低里布低里卽炭輕炭輕又得布低里卽以脫里卽炭輕霧四體積又以同理得以本質米以

脫里不肯直與綠與溴化合如以之以脫里鋅其式爲

變成以脫里鋅其式爲

轉其餘類推

此各本質既有此雙性情故不肯直與綠與溴化合如以碘相和其所成之質能以此理明之此變化之第一事爲

以脫里鋅卽炭輕鋅以脫里輕卽炭輕輕將鋅與以脫里輕遇鋅遇以脫里碘變成鋅碘與炭輕炭輕卽以脫里以脫里相對其一半爲輕氣一分劑所代卽炭輕輕又一半有二箇體積與其所代之炭輕同

炭輕碘卽以脫里碘

上鋅二碘

其二則所成之以脫里鋅遇新以脫里碘變成鋅碘與炭輕炭輕卽以脫里輕亦與雙本以脫里輕爲氷以脫

二炭輕碘

上鋅二碘

上炭輕輕

上鋅二碘

有級數類之主其第一質爲氷以脫里輕爲合炭輕卽炭輕輕此質同於炭輕

茲將炭輕類合炭輕質之要質並其相配之醋爲本之質列表其二類之公式爲炭輕與二炭輕

本質　與輕合成之質

米以脫里　炭輕輕炭輕　炭輕輕二炭輕輕此各合輕之質與其上之

以脫里　炭輕炭輕　炭輕輕二炭輕輕本質爲同原質如以脫

布低里　炭輕炭輕　炭輕輕二炭輕輕醋之原質與氷以脫里

阿美里　炭輕炭輕　炭輕輕二炭輕輕同爲卽而有人以此物

此各種俱合於輕氣之質其首三種爲氣質第四爲易散之質

如令以脫里卽炭輕爲醋類之本質面將以字命之則以脫之炭輕養名爲以養醋之炭輕養卽炭輕養名爲以養輕養依此法則多質相合者易記矣

輕綠遇以脫所有之變化同於輕綠遇金類與養氣合成之質卽輕綠之綠與其本質之養互易而成以脫里輕亦與雙本以脫里相對其一半爲輕氣一分劑所代卽炭輕輕又一半有二箇體積與其所代之炭輕同

可令輕綠遇醋而變成如鉀綠爲輕綠遇鉀養輕養變成

者同其式爲

以養輕養即酷土輕綠二以綠土二輕養

別種酸質遇醋之變化與遇鉀養輕養草酸同

比鉀養輕養更難分開如將一瓶插一甚長之管瓶內添以醋與乾草酸即輕養炭養加熱令沸數小時因有長管而其所凝之醋流回將所得之液質加水使淡即得香而重之流質爲炭輕養炭養名爲草酸以脫其變化之式爲

以養輕養即醋土輕養炭養二即草酸二以養炭養三即草酸土二輕養

如用極濃硫强水則更易變成因能成以脫甚便於與草酸化合

如加鉀養輕養則草酸以脫化分而變鉀養草酸與醋其式爲

以養炭養土鉀養輕養二以養炭養土以養輕養

草酸以脫與一半鉀養輕養相和則不能成鉀養草酸而爲別質結成斤粒其色如珍珠其質爲鉀養以養二炭養其式爲

二以養炭養土鉀養輕養二以養炭養土以養輕養

將此質以輕弗矽弗化分之令其鉀變爲不能消化之質而得一新配質爲鉀養以養二炭養名爲草酒酸或名草酸以脫里酸亦可名爲以養二草酸因其原質之排列與鉀養輕養草酸同

所有之配質與以脫里養相和變成之質與草酸以脫相配如將醋酸與醋與硫强水相和蒸之將所得之質與水相和即爲醋酸以脫即以養炭輕養分出者此質甚香可當香料蘋果酒梨酒醋並數種酒其香俱藉此物在內

藥材內之硝酒爲淡養以脫即炭輕養淡養二炭輕養土輕養淡養即阿勒特與醋相合之質其製法將醋與硝强水相和則變化甚猛醋之一分變爲阿勒弟海特變時收得淡養之養幾分其式爲

二炭輕養土輕養淡養二炭輕養即硝以脫土四輕養

此種以脫爲最易化散之質有大香如蘋果純者自能化分發淡養氣

硝以脫即以養淡養其製法將醋與硝强水相和而蒸之所得者爲香而重之油形質但蒸時必愼因熱至二百度即碟裂

如將輕氣遇淡養以脫即得本質爲淡輕養此質內之淡輕有輕氣一分劑爲輕養所代此物之式甚奇其變成之式爲

炭輕養淡養上輕二輕養即醋上二輕養上淡輕養
得此本質之法將淡養以脫五分錫十二分最濃輕綠水
五十分相和變化畢後其醋被熱所逐其錫爲鹽强水結
成沈下取其流質熬乾加以純醋令沸則結針形之顆粒
爲淡輕養輕綠如將淡輕養輕綠以銀養化分之即得其
本質之水但此水內不能分出淡輕養因此質自欲分爲
淡輕與水與淡氣其式爲

三淡輕養二淡輕上淡上六輕養

藥材內之綠以脫不是正爲以脫質乃是克羅路福密即
炭輕綠在醋內消化之質其克羅路福密詳第十五卷
綠養以脫即炭輕養綠養爲油形之質擊之能爆裂無有
甚奇之處

砒養以脫其式爲三以養砒養其製法將砒綠用醋化分
之其式爲

砒綠上三以養輕養二三以養砒養上三輕綠
又法可將無水砒養加以醋至有餘以大力壓之同時加
熱此質比水更輕其重率爲〇入八加熱至二百四十六
度而沸加以無水砒養則變爲以養砒養加熱即化分得
三以養砒養與以養三砒養以養三砒養爲定質與玻璃
略同

如將砂綠以醋化分之即得二以養砂養其式爲
砂綠上二以養輕養二二以養砂養上二輕綠
此砂以脫爲無色之流質重率〇九三加熱三百三十度
則蒸過而不變質其香如以脫燃火甚明有結成之砂養
如傾於水面即漸漸化分有含砂養與水之質其形如膠
其式爲

二以養砂養上二輕養二二以養輕養上砂養
將此以脫收在濕處即結明亮之硬質爲石英
又有兩種砂以脫爲以養砂養與以養二砂養一爲流質
一爲半流半定之質

炭養以脫即以養炭養其製法將銀養炭養與以養二砂養一爲流質
盛於管內封之加熱其改變之式爲
銀養炭養上以碘二以養炭養上銀碘
鈉與綠此容理尼與醋相和即得二以養炭養其式爲
炭綠淡養上四以養輕養醋上鈉二三鈉綠上鈉養淡養
上二二以養炭養上輕
炭養氣通過純醋與鉀養輕養相和之水即成鉀養以養
二炭養之顆粒此質與鉀養輕養二炭養相配
燐養已變爲膠形質者與醋相和即得二輕養以養燐養
將此質與一本質相和即得二某養以養淡養兼有第二

酸質變成其質爲輕養二以養燐養與本質合成之質爲某養二以養燐養如造以脫里磷餘賸之料亦有二輕養以養燐養

眞燐以脫卽三以養燐養

眞硫以脫卽以養硫養只有一法能造將無水硫强水之霧通入純以脫此質有油形比水更重遇熱卽化分所變之質內有炭輕與醋其式爲

炭輕上炭輕養二炭輕養

另有香流質名爲重酒油此乃造以脫與炭輕時所成內有以養硫養並數種炭輕之類如以鉀養水化分之卽得酒油亦合炭輕類之數質

以脫或醞添以極濃硫强水卽生大熱此因以脫里養與硫强水化合變成輕養以養二硫養此質與鉀養輕養二硫養相類如再添鋇養則未化合之硫强水結成鋇養硫養其輕養以養二硫養與其本質合成鋇養以養二硫養此養熬乾之而得斜長方形之顆粒易在水內消化如不熬乾而漸添以硫强水至一切鋇養變爲鋇養硫養流下濾取其流質在眞空內熬乾卽得淨輕養以養二硫養爲稍質最易化分與水相和而加熱易化分爲近於硫强水其式爲

輕養以養二硫養七二輕養二硫養土以養輕養酒類之酸質不能爲一箇本質之酸類所成如酸類之大半雖能成以脫然能成酒類之酸甚少疑所成酒類酸爲多本之酸卽成鹽類所必用之本質不止一分劑數如硫强水疑其質應爲二輕養硫養而不可謂輕養硫養依此理則鉀養硫養之質亦應爲二鉀養硫養又鉀養二硫養之質應爲鉀養輕養硫養又以同理以養輕養硫養以養輕養硫養其能成酒類酸之性緒其酸質所含水之一分劑能將以養代之如硝强水疑是一本質之酸又不能成酸性之鹽類質故亦不能成酒酸因硝强水之式爲輕養淡養則其所含之水必全爲以養所代或全不爲以養所代不能出此二事之外

如將以養輕養硫養加熱化分之而有多醋合其內則變成之質必有多以脫所以化學家以爲變成以脫之事先成以養輕養硫養此因醋與硫養相和而蒸之遂變爲以脫也或以爲醋變爲以脫藉其硫强水與水有大愛力而其醋放出水而變爲以脫其式爲

炭輕養卽以脫丁輕養二炭輕養卽以脫

試造以脫醞內盛硫强水加熱用極細之管添醋於强水內則變爲以脫與水其水不能爲硫强水所收而隨以脫

透出此事可連添以醋甚多因知前人取以脫之埋尚未盡善

近知取以脫之理有兩層變化醋與強水相遇之時先成輕養以養二硫養此質遇水或醋即化分成含水之硫養與水與以脫三物其二式爲

輕養以養二硫養上輕養二輕養硫養上以養

輕養以養二硫養上以養輕養二輕養硫養上二以養二硫養此質再次此理所放之含水硫養再成輕養以養二硫養

化分如前如此而有循環變化之事

又有一事能證此理將阿美里養輕養即炭輕養輕養合於極濃硫强水內即變成阿美里養輕養二硫養即炭輕養輕養二硫養爲相配之質將此質盛於瓶內加熱用小管令醋通入如造以脫之法則初收得之質爲雙以脫里酸一分劑爲阿美里酸其合製之法以下式明之

輕養炭輕養二硫養上炭輕養二輕養炭輕養二硫養

二輕養硫養

蒸至多時其發出之雙以脫即止只能得以脫里酸以脫此種雙以脫參言考前雙本質之理可豫料其必有故前法所成以脫之理足爲其據可知尋常之法製乃輕養以

養二硫養爲醋所化分而成然此理有可疑之處如將醋露通入硫强水內其强水重率必一·五二加熱至二百九十度而沸則其醋幾全變爲水與以脫可收取之似不能有輕養以養二硫養變成設有之必立即化分如硫强水之重率爲一·六一沸界爲三百三十度即不能成以脫而酒類變爲炭輕與水

含水燐養亦不能代硫强水成以脫但成一酒類之酸質化學家以爲硫强水遇醋不是一直變化有似在旁指麾之意令醋成水與以脫熱度或大即成炭輕强水之爲此事名親炙之變化此親炙而變之理有數事略可爲據如硫强水遇寫留路司等質能令其大變化而自不入其內但與其相切而已

又有一事與此相關用炭輕氣與水相和遇硫强水即能成醋將極濃硫强水盛於大瓶內再滿以炭輕搖動甚猛即爲硫强水所收添水於强水內而蒸之即得醋此法爲近人所拋亦可略證化學家歷年所設之理即炭輕並其分劑有級數之各質爲各種醋類質之本依此理則以脫之質爲以脫里尼輕養即炭輕輕養而醋爲以脫里尼二輕養即炭輕二輕養

又有數事爲據而知成以脫與醋之原質另有一理如將

鉀或鈉置於純醋內則立時生熱多放輕氣而有結成之顆粒爲鉀醋卽鉀養以養或鈉醋卽鈉養以養此質所合輕氣一分劑代以鉀或鈉之一分劑其式爲

炭輕養輕養上鉀二炭輕養鉀養輕養上輕

如用別種金類其變化之式相同或將鉀或鈉置於水內其所顯之事亦同所以化學家將此兩事以同理言之因鉀置於水內所變成之質非鉀養而爲鉀養輕養亦可謂含水二分劑其輕氣之一半爲鉀所逐而鉀居其位則其質爲鉀輕養其變化之式爲

輕養上鉀二炭輕養鉀養輕養上輕

又以同理以醋爲水內輕氣之一代則其質爲以輕養故鉀入醋內之變爲

輕養上鉀二鉀以養上輕

又以同理能造鈉醋已有人造成鉛醋卽炭輕鉛養輕爲無色之流質重率爲三五五能令光線大偏如將鈉醋盛於玻璃管添以醋本與碘合成之質封其管口加熱則鈉與碘相合而其醋本代其鈉而有雙以脫變成如將米以脫里碘卽炭輕碘用鈉醋化分之其式爲

炭輕碘上鈉二炭輕養鉀養輕養以脫里酸以脫

又以同理能成炭輕養鉀養卽阿美里以脫里酸以脫里碘用鈉醋化分之其式爲

炭輕碘上鈉二炭輕養鉀養輕養以脫里

又以同理將以脫里碘用鈉醋化分之卽得尋常之以脫而其變化之事應以同理明之其式爲

炭輕碘上鈉二炭輕養鉀養輕養以脫里

此可見尋常以脫之式應倍之此亦合於前言雙本質以脫里之式又能令以脫一分劑變爲四體積而其尋常之式炭輕養本爲霧一體積

依此理醋與以脫從原質變成之式爲同類卽俱爲水之倍分劑而彼此相關有如鉀養輕養與輕養之相關

鉀類

鉀炭輕以脫里類

鉀養輕養鉀輕養炭輕養醋

鉀養炭輕養以脫

質點之式比其分劑之式更能顯水與醋之相關並其各雜質之相關如以輕氣一質點卽二體積爲主則此各質易明其合成之法

令質點重率炭＝二輕＝一養＝六質點體積淡＝一體積

輕＝一體積 養＝一體積 則其質點式以二體積爲主得

輕氣　輕　以脫里　炭輕淡輕

水　輕輕養　以脫　淡輕淡輕養

鉀養輕養　鉀輕養　鉀養以脫里　鉀淡輕養

醋　輕淡輕養

已有人造成數種雜質以醋與以脫相配其養氣以硫代之其與輕硫之相關同於醋與以脫之與水相關卽

米以脫里以脫里酸以脫　炭輕淡輕養　以脫里阿美里　炭輕淡輕

輕硫　輕硫

輕硫以脫　炭輕硫　鉀硫　鉀鉀硫

末卡波旦　輕炭輕硫　鉀輕硫　輕鉀硫

此各質有大蒜之臭末卡波旦爲最臭化學中之物料未有臭於此者取法將鉀輕硫卽鉀養飽收輕硫消化於水與鉀養炭輕硫＝一硫養相和或鈣養炭輕養＝一硫養相和而蒸之其式爲

鉀養炭輕養＝一硫養＝上輕鉀硫＝＝輕炭輕＝上＝鉀養硫養

末卡波旦爲輕流質最易化散最易燃火與水不能相和設有金類或金類與養氣化合之質可將此物試其變化而得其據如鉀遇末卡波旦則同於遇醋其式爲

輕炭輕硫卽末卡波旦＝上鉀＝＝鉀炭輕硫卽鉀末卡波旦＝上輕

命名之意與水銀略同因遇汞養卽成白類粒無臭之質

輕硫＝上汞養＝＝汞炭輕硫＝上輕養

輕衰以脫卽炭輕炭淡卽以衰取法將鉀養以加以鉀衰而成之其式爲

鉀養以養＝一硫養＝上鉀衰＝以衰鉀輕養以脫＝上＝

以衰爲易化散之養流質其臭似大蒜有一奇性與鉀養水相和令沸變成鉀養布路貝里另有淡輕發出其式爲

炭輕炭淡＝上鉀養輕養＝上＝一輕養＝＝鉀養炭輕養卽鈣養布路貝里＝上淡輕

又以同法取各種醋本質與水化合之質與鉀養水相和加熱令沸卽變成有級數類內之下一箇酸質含鉀養之鹽類卽如米以脫里衰卽炭輕炭淡能成屬於以脫里類之鉀養加布路愛里類之鉀養加布路愛里其餘各質類推以此法化分各質可見此各本質屬於輕氣之類如將輕衰卽輕炭淡與鉀養水相和加熱令沸卽成福耳密酸含鉀養之鹽類福耳密酸亦爲有級數類分劑最小之質其式爲

輕炭淡卽輕衰 ⊥ 鉀養輕養二 輕養二炭輕養卽鉀養福耳密酸

福耳密酸 ⊥ 淡輕

如不問其鉀養卽得各式如左

炭輕炭淡卽輕衰二炭輕養卽福耳密酸 ⊥ 淡輕

輕炭淡卽輕衰 ⊥ 四輕養二炭輕養卽醋酸 ⊥ 淡輕

炭輕炭淡卽米以脫里衰 ⊥ 四輕養二炭輕養卽福耳密酸 ⊥ 淡輕

炭輕炭淡卽以脫里衰 ⊥ 四輕養二炭輕養 ⊥ 淡輕

以上變化又可疑輕衰卽炭淡之本爲淡輕其輕氣二分劑以炭二分劑代之猶之成炭養時水內之輕氣二分劑爲炭一分劑所代之理同卽得各式爲

炭輕 ⊥ 輕養卽水二炭輕養卽淡輕密酸 ⊥ 淡輕輕卽淡

炭輕卽米以脫里衰 ⊥ 輕輕養二炭輕養卽醋酸 ⊥ 淡輕

炭輕卽以脫里衰 ⊥ 輕輕養二炭輕養 ⊥ 淡輕

卽醋本與水合成之各質詳於他卷

上海曹錘秀綺圖
新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

卡苦待里類即金類與生物合成之質

卡苦待里其變成之各質昔之化學家深思其應列之類究未能定故即獨立一類而與別物不相連近數年內諸家考得一大類之雜質俱與卡苦待里有相關可見化學之理漸推漸廣也

鉀養與乾鉀養醋酸等重相和蒸之即得一重流質其性最毒其氣臭於大蒜數倍遇空氣能自燃名爲阿勒卡耳新其意即含之理又名發霧之流質即炭輕鉀養如不問其變成之次質其式爲

二鉀養炭輕養即鉀養醋酸　上鉀養二炭輕養即阿勒卡耳新　上二鉀養炭養上二炭養

如將醋酸依前卷之式命之即水過米以脫里衰所成則阿勒卡耳新之造法易明依此法其鉀養醋酸之式必爲

炭輕鉀養其遇鉀養之變化可以下式明之

鉀養即鉀養醋酸　二鉀養　炭輕即阿勒卡耳新　上二炭養

阿勒卡耳新有本質之性能與含養氣之配質合成結顆粒之鹽類若遇含輕氣之酸質即成水並鹽類質若與輕綠水相和其式爲

炭輕鉀養即阿勒卡耳新　上輕綠二炭輕鉀綠上輕養

簡法將阿勒卡耳新在醋內消化再添汞綠與醋消化之流質即成白色之定質有顆粒之形其質爲炭輕鉀養汞綠將此物於輕綠內蒸之不令遇空氣則另得一流質遇空氣而自燃其臭最惡人不可當其質爲炭輕鉀綠將此質與醋相和通入炭養氣蒸之即得第三種流質臭比前兩物尤惡即炭輕鉀此質以每分剂有二分剂其式應倍之名爲卡苦待里此名與指出其臭卡苦待里二音即英字之意也上所言之雜質以卡苦待里爲本

卡苦待里　炭輕鉀　簡法以卡代之

阿勒卡耳新　炭輕鉀養　卡養

卡苦待里綠　炭輕鉀綠　卡綠

驗卡之性情必爲此各雜質之本即同於鉀爲鉀養與鉀綠之本因卡能直與養或綠化合而與養之愛力極大故遇空氣而即燃

此本質因其性情似金類故於生物化學有大用化學家既得此物自有同類之物以脫里等如雜本之

衰亦於生物化學有大用考得卡與衰之後始知有別種雜本質而能分取之

卡苦待里漸遇養氣則初變爲卡養卽炭輕鉀養後變爲輕養炭輕鉀養卽輕養卡養此質成長方形之顆粒遇空氣不改變而無毒性如加輕綠或輕硫則變成卡綠與卡硫

此一類最毒之質爲卡衰卽炭輕鉀炭淡取法將汞衰水與卡養相和其式爲

汞衰+卡養2日汞養+卡衰

將此質之顆粒少許化爲霧吸之者必毒死

卡苦待里類之要質列左

卡苦待里　炭輕鉀　卽卡

卡苦待里養　炭輕鉀養　卽卡養

卡苦待里硫養　炭輕鉀養硫養　卽卡養硫養

卡苦待里硫　炭輕鉀硫　卽卡硫

卡苦待里綠　炭輕鉀綠　卽卡綠

卡苦待里酸　炭輕鉀養輕養　卽輕養卡養

卡苦待里銀　銀養炭輕鉀養　卽銀養卡養

卡苦待里硫　炭輕鉀硫　卽卡硫

卡苦待里綠　炭輕鉀綠　卽卡綠

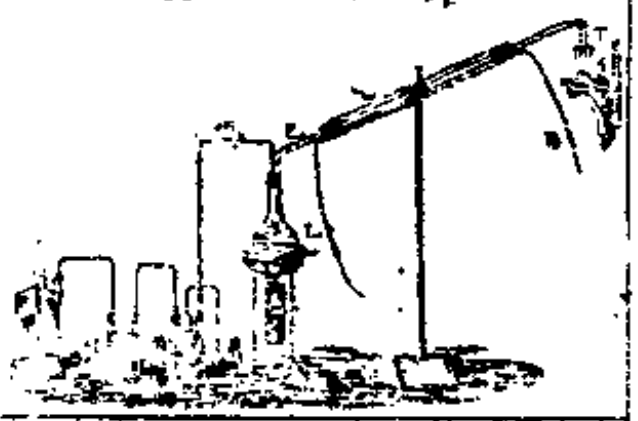
金類生物相合之質　前人以卡苦待里一種爲已知之物卽卡苦待里爲米以脫里卽炭輕與鉀合成之質依此理則必有同類之質亦用生物與一金類合成之質所以近年有人考得將米以脫里碘或以脫里碘或阿美里碘與鋅相合加熱則能得此各本質與鋅合成之質而此各質與養氣有大愛力同於卡苦待里其鉀與鋅之外尚有別種金類能與此各本質相合如砷鉀鈉鎂鋁鎘錫銻鉍鉛汞俱能合成同類之質而化學家俱知醋本質與金類合成之質內有數種逕與養氣並副電原質相合而此各種之愛力比金類之愛力更大

此類之質業已詳考數種茲將要質列論之

以脫里鋅之取法將鋅與以脫里碘相和其式爲

炭輕碘+鋅=炭輕鋅+碘

第十三圖



將鋅之小粒其面未生鏽者置於容半升之瓶如第十三圖戊此瓶與炭養氣之瓶甲相通從甲瓶引過濾硫强水之二瓶叱與丙透過之時其氣甚乾戊瓶之塞又有一孔以通冷凝管己此管之上端彎入盛水銀之小杯丁又有象皮管乙與酉一通冷

水入吡一放出其水其全器滿炭養氣之後則將戊瓶之塞取去添以極乾之以脫里磺四百釐塞好再通炭養氣俟若干時而在唒處象皮管上加一簧夾令炭養氣不通則甲瓶內所生之氣通過庚管此管之端插入小杯之水一小時可成如所用之料內有水質則能化分造時須用吹火封密以脫里鋅最易自燃亦易被水化分同數之以脫里鋅而有變成之鋅養與以脫里輕其式爲

炭輕鋅上輕養二炭輕輕上鋅養

以脫里鋅爲無色之流質其氣甚濃其重率一一八加熱二百四十四度而沸遇空氣卽自燃其火藍綠色發出白色之鋅養霧如將磁一塊蓋在火上卽成鋅一層外有鋅養一固熱時黃色冷時白色

養氣漸遇以脫里鋅卽變成鋅醋此質與前之鉀醋鈉醋相配其式爲

炭輕鋅上養二鋅養炭輕養卽鋅醋

如令漸遇別種副電氣原質則以脫里鋅漸化分而與所用之料合成含鋅與以脫里之質如用磺則其式爲

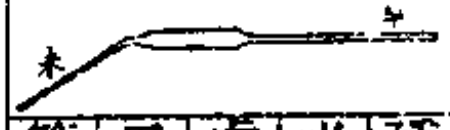
炭輕鋅上磺二炭輕磺上鋅磺

米以脫里鋅卽炭輕鋅取法將鋅與米以脫里磺卽炭輕磺相和其性略如以脫里鋅而更易化散遇水卽化分着火卽爆裂變成之質爲鋅養與米以脫里輕其式爲

炭輕鋅上輕養二炭輕輕上鋅養

第十四圖

第十五圖



阿美里鋅即炭輕鋅其變化稍緩遇空氣不燃惟收養氣甚速

以脫里鉀與以脫里鈉即炭輕鉀並炭輕鈉取法將以脫里鋅盛於管內添以鉀或鈉而封密則有鋅分出其式爲

三炭輕鋅上鈉二炭輕鋅炭輕鈉上鋅

其所得之鈉以脫里與鋅以脫里合成之質爲成顆粒之質能化分水甚猛而變鈉養與鋅養並以脫里輕（此質加熱之時即化分而有鈉與鋅）此質若遇炭養氣即變化如盛鈉以脫里與鋅以脫里合成之質遇炭養氣即變化如盛於有泡之管內令乾炭養氣行過則生熱而其鋅以脫里透出泡內所餘之白質爲鈉養炭輕養其式爲

炭輕鈉上二炭養二鈉養炭輕養

又如將米以脫里碘與鉀與鈉盛於管內封密加熱即變成卡苦待里其式爲

二炭輕碘上鉀鈉二炭輕上二鉀碘

卡苦待里能厠於生物與金類二性合成之內如將以脫里碘以同法試之即得以脫里卡苦待里即鉀三米以脫里鉀即鉀三炭輕三以脫里鉀三炭輕碘上鉀鈉二炭輕上三鉀碘

三分相和其變化之式爲

三炭輕碘上鉀鈉二鉀三炭輕上三鈉碘

又法將米以脫里鋅或以脫里鋅以鉀綠化分之其式爲

三炭輕鋅上鉀綠二鉀三炭輕上三鋅綠

其三以脫里鋅有卡苦待里之臭遇空氣不燃惟與養氣化合甚速亦能與養氣合成本質其質爲鉀三炭輕養又以同法用綠氣或碘或硫代其養能得相類之質又造別種以脫里與米以脫里含鉀之質內含醋四分劑副電氣原質如養或碘一分劑惟其鉀四炭輕養與其相類之質屬於淡輕之類詳於別卷

三以脫里銻即銻三炭輕三米以脫里銻即銻三炭輕取法與成別種含鉀之雜質相同而其質亦有相同之性

三以脫里銻有臭如蔥遇空氣而自燃與養二分劑或綠或碘或硫二分劑則化合甚速其與綠氣之愛力尤大遇最濃之輕綠則令放其輕氣其式爲

銻三炭輕上二輕綠二銻三炭輕綠上輕

三以脫里銻養此能爲本之質又銻四炭輕碘於淡輕

類

米以脫愛特汞即汞炭輕與以脫里鋅與以脫里鋅遇汞蒸變化而成其式爲

鋅炭輕 上汞綠 II 鋅綠 上汞炭輕

其含米以脫里之質除汞之外爲已考知之最重流質其重率爲三·〇七玻璃塊能浮其面

以脫愛特鋁即鋁三炭輕取法將以脫愛特汞以鋁化分而得之其式爲

三以汞上鋁 II 汞上以鋁

此爲無色之流質遇空氣即自燃能爲水所化分其相配之含米以脫里之質鋁三炭輕加熱至稍多於三十二度即結成明顯粒

三以脫里砒即砒三炭輕其原質排列法與砒養略同皆用以脫里鋅與砒養以脫回三炭輕養砒相和而成之其式爲

三以養砒養即砒以脫 上三以鋅脫里鋅

三鋅養以養

蒸時所得之質重率·六九無色而有臭氣不能在水內消化遇空氣即自燃其火綠色遇純養氣則燒如閃如令在眞空內能蒸之而不化分此流質與水相和即化分成醋並易化散之白質爲砒輕以養其式爲

砒以養上四輕養 II 砒輕以養上二以養輕養

此質氣香而味甜水與醋與以脫俱能消化

三米以脫里砒即砒三炭輕取法將米以脫里鋅在以脫內消化至極濃再加砒養以脫其式爲

三以養砒養上三鋅米以 II 砒米以上三鋅養以養

觀此變成之意可知三以脫里砒非令砒養以脫放養氣而成有以脫里三分劑代砒養之養氣

砒米以爲無色之氣質其重率一·九三其臭甚辣眼遇其氣之淡者即流淚加以三倍空氣歷力即變爲流質如放其氣自管內緩出而遇空氣則與養氣化合成極淡藍色之火日中不能見以指遇火不覺熱如令其氣速遇空氣則燒成綠色之火而甚亮甚熱此火有奇性四面飛散炭質飄於空中如雪而色黑此因其炭爲砒養所包而不能燒盡也如將三米以脫愛特砒與等體積之炭輕氣相和則變爲白色易化散之質爲淡輕砒米以用以脫消化之即成極細之顆粒將此顆粒蒸之其質不變其霧容八體積與淡輕綠同砒米以水內難消化醋內易消化酸類水與硷土爲之水亦能消化鉀養水能化分其含淡輕之質

推與鹼類相合之質不能成顆粒炭養氣不能令其化分
砂以之取法將砂綠甩以脫里鋅化分之此質不能爲水
所化分亦不能爲鉀養水所化分比水更輕燒火甚亮因
其炭質之一分爲砂所代此爲新考得之醋質此醋或言
爲砂炭輕養可令此質爲第十二卷所言未曾考得之醋
即炭輕養即第九種之醋其炭二分劑代以砂二分劑
二米以脫里砂即砂二炭輕取法令砂綠遇米以脫里碘
須以鋅配之所得爲流質燒之甚亮成砂養之白霧
茲列表顯出已有化分之醋本與死物相合之質惟有數
種間雜之淡輕質不列此表而詳於別處表內各質之式
西之法與窮二個體積相配剩以脫里鉄造爲鉄以惟鋁
以錫以碘以錫以鋅米以並應倍之因照表
醋類與死物合成雜質 分劑式 死物質內相配質

以脫里鈉	鈉以	鈉養	
以脫里鎂	鎂以	鎂養	
以脫里鋁	鋁以	鋁養	
米以脫里鋅	鋅米以	鋅養	
阿美里鋅	鋅阿美	鋅養	
以脫里鉀	鉀以	鉀養	
米以脫里鉀養	鉀米以	鉀養	
卡苦待里酸	鉀米以	鉀養	
卡苦待里硫養	鉀米以硫	鉀養	
三以脫里二錫	錫以	錫養	
二以脫里礦二錫	錫以礦	錫養	
二以脫里錫	錫以	錫養	
以脫里米以脫里錫	錫以米以	錫養	
以脫里礦錫	錫以礦	錫養	
三以脫里鉍	鉍以	鉍養	
以脫里二綠鉍	鉍以綠	鉍養	
二以脫里鉛	鉛以	鉛養	
以脫里汞	汞以	汞養	
米以脫里汞	汞米以	汞養	
三以脫里銻	銻以	銻養	
三以脫里養銻	銻以養	銻養	
四以脫里礦銻	銻以礦	銻養	
卡苦待里	鉀米以	鉀硫	
卡苦待里養	鉀米以養	鉀養	
米以脫里養鉀	鉀米以養	鉀養	
卡苦待里酸	鉀米以養	鉀養	
三米以脫里鉀	鉀米以	鉀養	
米以脫里鉀養	鉀米以養	鉀養	

卡苔待里三綠　紳米以綠　鈰養五
以脫里卡苔待里酸　鈰以養　紳養五
三以脫里養鈰　鈰以養　鈰養五
四以脫里養鈰　鈰米以以養鈰養五
二米以脫里二以脫里養　砷以　砷養二
三以脫里砷　砷米以　砷養
三米以脫里砷　砂以　砂養
二以脫里砂　砂米以　砂養
二米以脫里砂

觀前表自知生物與死物相合之分劑所有原質與養或硫一分劑化合之質亦與酯本質一分劑所有與養或硫多於一分劑化合之質亦與酯本質多一分劑化合惟錳與養一分劑或硫一分劑能化合而多於一分劑不肯化合則與米以脫里以脫里阿美里多於一分劑亦不能化合如鋁與酯本質祇有一法能化合卽鋁以正與養氣化合之一分劑相同錫能與酯本質成三箇不同類之質則與錫養與錫養相配生物質各分劑和之相配則不拘何質俱不相關如與錫養相配之生物雜質其內有一質用以脫里三分劑代其養三分劑又有一質用以脫里二分劑代其養三分劑內之二分劑所餘養氣廿分劑以磺一分劑代之而以脫里爲正電氣質磺爲副電氣質又含錫之雜質亦能指出其原質之排列爲相配因以脫里錫與米以脫里錫俱依錫養之類化分而變成錫與錫養相配之質如將以脫里錫蒸之其變化之式爲

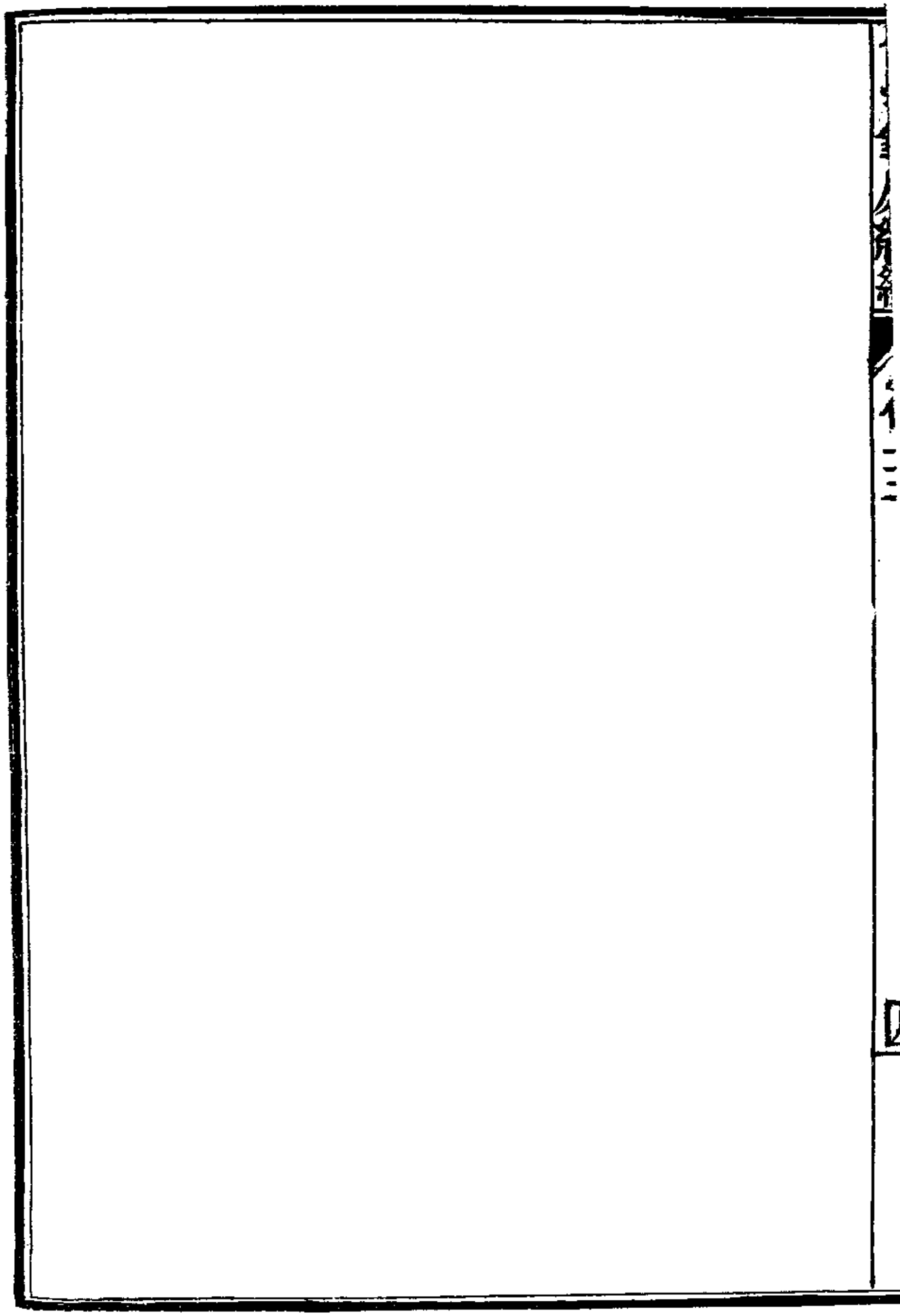
二錫以日錫以上錫

又將錫養與鉀養相和令沸其式爲

二錫養日錫養上錫

鉀類之各質內有卡苔待里與鉀硫相配但無鉀養之物又三米以脫里鉀亦與鉀養相配又四米以脫里養鉀與鉀養相配又鉀養遇能放養氣之質則變爲卡苔待里養是與鉀養相配之質變爲卡苔待里酸卽與鉀養相配之質卡苔待里酸不易化分鉀養亦然鉀養再不肯收養氣而卡苔待里酸亦然

以上所論各種雜質知生物死物之質甚相近而難分爲兩種化學又表明原質可以雜質代之爲本爲配則雜質能作原質之用卽可謂原雜質並雜原質又可見後此考究化學者必藉分類而求相配質之法



英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐　壽　筆述

動植鹼類並淡輕類

化學家考究鹼類之質知植物所含鹼質甚少然動物食之而受其益大半藉植物所含之鹼質所以化學家詳考其事即知植物內以何法能變成植物質即能設法徑得植物內鹼類有益之料不必遠道而用植物之煩惟詳考其事最繁最難因求鹼類之原質其分劑數甚大而所含之輕氣數較少故原質之比例不易審知今有數種生物鹼類尚未悉其原質之詳茲將植物內所考得之鹼類質列表

鹼類之名	材料	分劑式
莫爾非尼	鴉片	炭輕淡養
苟弟以尼	鴉片	炭輕淡養
那而苟弟尼	鴉片	炭輕淡養
拍拍甫里尼	鴉片	炭輕淡養
雞那以尼	金雞那樹皮	炭輕淡養
金雞那以尼	金雞那樹皮	炭輕淡養
雞那以弟尼	金雞那樹皮	炭輕淡
加非以尼	加非樹子	炭輕淡養
替以尼	茶葉	炭輕淡養
替哇布路米尼	卡高樹	炭輕淡養
司脫立格尼尼	馬前即番木鼈	炭輕淡養
布路西尼	馬前	炭輕淡養
尼古低尼	煙葉	炭輕淡
蘇辣尼尼	山芋芽	炭輕淡養
阿脫路比尼	癲茄即卑立打那	炭輕淡養
打都里尼	佛茄兒葉即曇仙樹葉	炭輕淡養
高卡以尼	高卡葉	炭輕淡養
海哇歲阿米尼	鬧羊花子	炭輕淡養
以密低尼	乙畢格	炭輕淡養
阿古尼低尼	草烏	炭輕淡養
非辣得里尼	藜蘆	炭輕淡養
哥尼以尼	黑暮拉客草空梗	炭輕淡
貝比里尼	胡椒	炭輕淡養
加布西格尼	辣茄	炭輕淡養
司巴低以尼	金雀花本身	炭輕淡
古拉里尼	古拉辣毒	炭輕淡

觀前表知生物鹼類質俱含淡氣惟其淡氣比全質甚少

最多者替哇布路米尼每百分有三十一分最少者那而荷弟尼每百分祇三分二化學家考此各質之原質排列俱依其淡氣

初考得生物鹼類原質之排列者名伯雪利亞司知此類之質俱含淡氣與輕氣故以爲各質俱是中立性之質而未知其何物與淡輕合成鹼類繼又考得數種生物之本質能用淡輕相和而成之其理更足爲據如芥子油之炭輕淡硫與淡輕相和即能成弟哇西乃米尼即炭輕淡硫或有疑此理者以爲各種生物本質內不能分出淡輕然嗣後一箇原質能以別原質代之之理漸漸傳佈始信生物本質可依淡輕一點輕三點則生物本質亦必然惟代之或以炭與輕與養若干分劑代之由是而定生物原質之排列即令各質以淡輕爲母

初時以爲各種生物本質以淡輕爲母或言淡輕爲四箇質點相合而成即淡一點輕三點則生物本質亦必然惟只含輕氣二點其第三點有一雜質代之即能作輕氣第三質點之用然究不能改淡輕爲母之理如將此理推至生物本質之最簡者即阿尼里尼之炭輕淡可謂淡輕之第三輕氣點爲非內里即炭輕淡二非內里即阿米尼所代其變化之式爲

又有一據其阿尼里尼原質之排列亦必如此如將淡輕非內里加熱則變成阿尼里尼其式爲

淡輕輕養炭輕養丅二輕養二淡輕炭輕即阿尼里尼

又因用淡輕之鹽類所成之生物本質名爲阿美弟質疑其含阿美弟眞即淡輕故此理謂之阿美弟之理

近有人擴充此理而得其據知生物本質大半以淡輕爲母不但其淡輕之輕氣一分劑能以別質代之而其三箇分劑俱能以雜本質代之其淡氣亦可以同類之原質如燐與鉀與鋰代之可見其爲母之質甚能活變未有原質之能成顆粒此質比淡輕更易燃火

更活變於此者

含以脫里之淡輕質　以脫里碘即淡輕碘與醋內消化之淡輕俱用一分劑盛於玻璃管內封其口加熱即成顆粒其質爲炭輕碘淡輕如將此質與鉀養相和不能成淡輕氣而成霧質收於瓶而外包以冰即變最清之流質加熱至六十五度六而沸發出極多淡輕氣將此質化分之得炭輕淡即爲淡輕其輕氣一分劑用以脫里一分劑代之此質之性與淡輕略同易錯認爲淡輕所以其變成之法必爲如此其以脫里淡輕即以脫里阿米尼不但有淡輕之氣而其鹼性亦甚大亦能與酸質化合成鹽類數種

以脫里碘與淡輕合成之顆粒爲以脫里阿米尼輕碘其式爲

炭輕碘上淡輕碘 = 淡輕碘輕碘

淡輕所放之輕氣爲以脫里碘內之以脫里所代卽有輕碘變成而與以脫里阿米尼相和加熱卽變以脫里阿以脫里綠或以脫里溴與淡輕相和米尼輕綠與以脫里阿米尼輕溴此事用以脫里碘更便因化散之性甚小盛於玻璃管內封之易於閉密以脫里阿米尼輕碘與鉀養相和蒸之則其變化如同法試淡輕碘相同其式爲

淡輕碘上鉀養 = 淡輕上鉀碘輕養

淡輕炭輕碘上鉀養 = 淡輕炭輕上鉀碘輕養

以脫里阿米尼與含養氣之酸質相合與淡輕同如淡輕硫養卽淡輕輕養硫養

以脫里阿米尼硫養卽淡輕炭輕輕養硫養

以脫里阿米尼以淡輕爲母而成更有一據將衰以脫與衰以脫卽炭輕養炭淡養製法將鉀養炭輕養二硫養與鉀養衰養相和而蒸之其式爲

鉀養衰養相和而蒸之其式爲

鉀養衰養上鉀養炭輕養二硫養 = 炭輕養衰養上二鉀養硫養

衰以脫卽是衰酸之變質其輕氣一分劑用以脫里一分劑代之

衰酸 卽輕養衰養

衰以脫 卽以養衰養

如將衰酸與鉀養輕養相和蒸之卽成淡輕與鉀養炭養其式爲

輕養炭淡養上二鉀養輕養 = 淡輕上二鉀養炭養

又因衰以脫含以脫里一質點代以輕氣一質點則其變成之淡輕質有相同之代法其式爲

以養炭淡養上二鉀養輕養 = 淡輕以上二鉀養炭養

如將以脫里阿米尼再以同法令遇以脫里碘一分劑則其以脫里能放出輕氣第二箇質點而自代之則所得之質爲二以脫里阿米尼輕碘其式爲

淡輕炭輕碘上炭輕碘 = 淡輕炭輕輕碘

將此質與鉀養相和而蒸之卽得二以脫里阿米尼爲無

色之流質易於着火而淡輕之性甚大沸度多於以脫里阿米尼卽一百三十四度六以其變化之性而論之則二以脫里阿米尼必爲淡輕類之一質

如再欲去其輕氣第三箇質點則將二以脫里阿米尼再遇以脫里磺一分劑其變化之式爲

輕炭一 淡輕炭二 輕磺一 淡炭輕二 炭輕磺一 輕磺 炭輕二

此爲三以脫里阿米尼輕磺再與鉀養相和而蒸之卽得三以脫里阿米尼亦爲無色之流質而其性必與以脫里阿米尼並二以脫里阿米尼並淡輕爲同類之質鹼性亦甚大而其沸度更多於二以脫里阿米尼如將鉀養輕養與衰以脫相和而蒸之卽得以脫里阿米尼又將鉀養以脫里卽鉀醋與衰以脫相和而成三以脫里阿米尼其理相同其式爲

以養炭淡養一二鉀養二淡以養

輕之四質點爲以脫里所代依此理卽可明淡以磺與銀養所有之變化其式爲

淡以磺一銀養一輕養二淡以養輕養一銀磺

此所得之鹼類質易於化分加熱小於水之沸界卽變爲三以脫里阿米尼與炭輕氣與水其式爲

淡四炭輕養輕養二淡三炭輕一炭輕一輕養

或以爲淡輕輕磺爲一箇雜金類原質淡輕與磺相合之質故可名淡輕輕磺爲淡輕磺而其輕氣之四箇質點俱用以脫里代之則其名不應爲三以脫里阿米尼再應爲四以脫里淡磺卽爲淡以磺

淡以磺與鉀養水相和加熱令沸不能化分如將此質之水與銀養相和卽變成銀磺濾取其水置於眞空罩內旁置甚多硫强水令其自乾則結鍼形之顯粒其質爲淡四炭輕養輕養輕養卽四以脫里淡與養與水相合之質其性與鉀養輕養或鈉養輕養之水相同易自消化並能多收空氣內之炭養氣鹼性甚大能令淡輕從其鹽類質放出又能與油質合成肥皂各事俱與定質之鹼類與輕養相合之質同其味甚苦然此質非淡輕類必以鉀而其代鉀之質爲淡以卽淡四炭輕或可以淡輕爲母其輕之四質點爲以脫里所代依此理卽可明淡以磺與銀

淡輕融和於水即爲淡輕養輕養其式爲

淡輕上二輕養＝淡輕養輕養

此質乃淡以養輕養眞爲母之質但此質之愛力極小不能分出其淡輕養輕養只有人多次試之往往得淡輕與水

淡以養能與合養之酸質合成鹽類而放出其水一分剂如鉀養相同即

鉀養硫養　淡以養硫養

別種醋本質與碘相合者遇淡輕可成雜質與以脫里類各雜質相配已有人取得各質俱以淡輕爲母

米以脫里阿米尼	淡輕炭輕	淡輕二炭輕
以脫里阿米尼	淡輕炭輕	淡輕炭輕
阿美里阿米尼	淡輕炭輕	二米以脫里阿米尼
二以脫里阿米尼	淡輕二炭輕	二阿美里阿米尼
三米以脫里阿米尼	淡輕二炭輕	三以脫里阿米尼
三阿美里阿米尼	淡三炭輕	米以脫里阿米尼不冷不熱爲氣質能融和於水內比別種氣質甚多水一體積能收米以脫里阿米尼一千一百五十體積其性略與淡輕同

以脫辣之本質西低里即炭輕亦有人令代淡輕之輕氫所得之質爲三西低里阿米尼即淡三炭輕每百分只含淡氣二分

以淡輕養輕養爲母如

淡以養輕養　即淡四炭輕養輕養

四以脫里阿米尼即淡四炭輕養輕養

西阿美里阿米尼即淡四炭輕養輕養

各質之爲母者能活變而其醋本質代換之質不止以上各質如將米以脫里阿米尼即淡輕米以與以脫里碘相和即變米以脫里以脫里阿米尼輕碘其式爲

淡輕米以上以碘＝淡輕米以以輕碘即米以脫里以脫里阿米尼輕後

此質與鉀養相和而蒸之即得米以脫里以脫里阿米尼此質之形性與別種淡輕本質略同

再將此質與阿美里碘並鉀養相和而蒸之即得一淡輕爲母之新質其輕氣三質點俱爲三箇不同之本質所代即米以脫里以脫里阿美里阿米尼而其質點排列之式

淡炭輕炭輕炭輕＝淡米以以阿美

和即變成米以脫里阿尼里尼即淡輕炭輕與米以脫里磺相和其質爲淡炭輕炭輕此質與美里磺相和而以銀養化分之其質爲淡炭輕炭輕養輕養此本質以淡輕養輕養爲母其輕氣四分劑俱爲不同之質所代

此質甚繁然能顯出其原質排列式之分別其四種原質之分劑爲炭輕淡養如不知以何法所成視前式之排列即明

第二卷已言乾蒸羅殺阿尼里尼而得阿尼里尼即淡輕炭輕蒸以脫里羅殺阿尼里尼而得以脫里阿尼里尼即淡輕炭輕炭輕又蒸非內里羅殺阿尼里尼即得非內里阿尼里尼即淡輕二炭輕

又有人將阿尼里尼輕綠與阿尼里尼相和加大熱即變成二非內里阿米尼輕綠多加熱水即化分即得二非內里阿米尼浮出如油冷則結爲定質其式爲

淡輕炭輕二炭輕綠即阿尼里輕綠即二非內里阿米尼輕綠上淡輕炭輕二炭輕即阿尼里尼上淡輕二炭輕可以同法爲之將多路以辣阿米尼即淡輕炭輕與米以脫里磺相和或用多路以弟尼與阿尼里尼相和即成二非內里阿米尼即淡輕二炭輕淡養此亦爲同母之質而以淡養二非內里阿米尼即淡輕二炭輕淡養此質與阿尼里尼輕綠相和

如用硝强水則二非內里阿米尼變爲二淡養二非內里阿米尼即淡輕二炭輕淡養此亦爲同母之質而以淡養代其非內里之輕氣五分之一

偏脃里綠即炭輕養綠與二非內里阿米尼相和即成二非內里偏脃里阿米尼即淡二炭輕養

從酯所得之數種本質其分劑同於用煤黑油等質所得者惟其質之形性大不同如多路以弟尼炭輕淡其質排列爲淡輕炭輕炭輕即米以脫里阿尼里尼多路以弟尼爲成顆粒之質米以脫里阿尼里尼爲油類之流質又如令以脫里磺遇多路以弟尼則有輕氣一分劑爲以脫里所代即得以脫里多路以弟尼又炭輕炭輕淡之分劑同於米以脫里阿尼里尼之淡炭輕炭輕又同於古米低尼之炭輕淡而其各物變化之性大不同此因原質排列之式不同也

生物鹼類之質點排列法　視以上各事試得之理則植物本質之質點排列法亦能以同法考之設以脫里阿米尼即炭輕淡爲植物鹼類如不知其質點之排列則用以

脫里磺合故其鹽與之二箇自可知此二質點
與其五質點排列之不同別其雜質之排列法可爲炭輕
輕淡又以同理考得六成之鹼類質哥尼以尼即炭輕淡
可用米以脫里磺令放其輕氣一箇質點故其排列式可
爲炭輕輕淡蓋此質以淡輕爲母而其輕氣二質點爲炭
輕所代即每一質點爲炭輕所代因知此一類含磺之質
與淡輕相和即能成八造之哥尼以尼或謂炭輕爲布低
里酸即炭輕養之本故淡哥尼以尼加硝强水即能成布
低里酸

尼古低尼莫爾非尼苟弟以尼遇以脫里磺俱不放輕氣
故必與三以脫里阿米尼即淡三炭輕向排列而其輕氣
三分劑已爲別質所代依此理而得其式

尼古低尼　淡炭輕
莫爾非尼　淡炭輕養
苟弟以尼　淡炭輕養

其多之意指明各質爲三質點之質即能代別質之輕氣
三質點故各本質遇含磺之醞本質即得淡輕磺爲母之
含磺之質而從此各質能得定質鹼類似乎淡以養輕養
如

米以脫里莫爾非里淡輕養輕養即淡炭輕養炭輕養
以脫里苟弟里淡輕養輕養　即淡炭輕養炭輕養輕養
以脫里尼古弟里淡輕養輕養　即淡炭輕養炭輕養輕養
淡輕多分劑之質　詳考植物本質之原質有含淡氣二
分劑者如金雞那以尼即炭輕淡養雞那以尼炭輕淡養
司脫立格尼尼炭輕淡養此各本質之淡氣全用淡輕爲
母而成者則其質點之排列必依質點之雙質即淡輕如
司脫立格尼尼所用以脫里磺不能出其輕氣之若干分
故其本質實依淡輕雙質點即淡輕則其全輕氣爲炭輕
養所代其質變爲淡炭輕養此質爲六質點作其代質
即與輕氣六質點相配惟輕氣每一質點未必一定爲別
炭輕綠有二質點之質炭輕即以脫里尼代輕氣二質點
以上所有數種天成之鹼類質其質點之排列不差則應
能造一箇本質即輕氣二三箇質點爲二質點本質或三
質點本質所代
二阿米尼　將以脫里尼即炭輕與溴相和所得之新質
爲炭輕溴即以脫里尼溴此質與荷蘭流質之炭輕綠相
配令此質與淡輕相遇則變成新鹼類本質其質點排列

爲淡輕炭輕即淡輕二質點即淡輕爲母用二質點以脫里尼代輕氣二質點此種本質以雙淡輕爲母名爲二阿米尼質所有淡輕一質點爲母者名爲單阿米尼以上所言之本質名爲以脫里尼二阿米尼其二阿米尼質能與輕綠或同類之配質相合變成新質與其本淡輕雙質點相同即可謂二配質

荷蘭流質即以脫里尼綠盛於玻璃管添以濃淡輕密封加熱至三百度則所有之變化類乎輕綠雙質點即輕綠遇淡輕雙質點之質淡輕之變化即成雙質點淡輕輕綠即淡輕輕綠如荷蘭流質遇淡輕所成之質淡輕三炭輕綠其輕氣四箇質點爲二質點之質炭輕之二箇質點所代但其相配之處即此而止因將淡輕輕綠用銀養化分之即得淡輕與銀綠如將其新質以同法試之即得鹼類本質與鉀養輕養相似而其質點之排列爲淡輕二炭輕養二輕養此質可爲炭輕養之雙質點其內之輕氣四質點爲二質點所代名爲二以脫里尼之二質點所代名爲二以脫里尼二淡輕與養氣與輕氣合成之質此質不易化散必加熱至三百度以上始能化散化散之時即發出易散之鹼類質其質點爲淡輕二炭輕名爲二以脫里尼二阿米尼取法用淡輕二質點其內之輕氣四質點爲二質點以脫里尼之二箇質點所代其式爲

淡輕二炭輕養二輕養二淡輕二炭輕上四輕養

里尼代輕氣二質點此種本質以雙淡輕爲母名爲二阿米尼質所有淡輕一質點爲母者名爲單阿米尼以上所言之本質名爲以脫里尼二阿米尼其二阿米尼質能與輕綠或同類之配質相合變成新質與其本淡輕雙質點相同即可謂二配質

荷蘭流質即以脫里尼綠盛於玻璃管添以濃淡輕密封加熱至三百度則所有之變化類乎輕綠雙質點即輕綠遇淡輕雙質點之質淡輕之變化即成雙質點淡輕輕綠即淡輕輕綠如荷蘭流質遇淡輕所成之質淡輕三炭輕綠其輕氣四箇質點爲二質點之質炭輕之二箇質點所代但其相配之處即此而止因將淡輕輕綠用銀養化分之即得鹼類本質與鉀養輕養相似而其質點之排列爲淡輕二炭輕養二輕養此質可爲炭輕養之雙質點其內之輕氣四質點爲二質點所代名爲二以脫里尼之二箇質點所代其式爲

淡輕二炭輕養二輕養二淡輕二炭輕上四輕養

淡養偏蘇里即炭輕淡養遇鐵養醋酸則放其養氣而變成非內里阿米尼如將二淡養偏蘇里以同法代之即成非內里尼二阿米尼即炭輕所代而此質成而其輕爲二質點之質非內里尼即炭輕所代又有輕爲以脫里尼二阿米尼質與非內里即炭輕之相關同於以脫里尼即炭輕之相關如將二淡養多路阿里與二淡養苦

母里與鐵養醋酸相和即得多路以弟尼二阿米尼與苦母以里尼二阿米尼俱爲雙淡輕質其輕爲其雙質點本質多路以弟尼與苦母以里尼即炭輕與苦母以里尼即炭輕所代此三箇二阿米尼質名爲香阿米尼質因其非內里尼多路以弟尼與苦母以里尼由褊蘇里即炭輕與多路阿里即炭輕與苦母阿里即炭輕俱與香酸類質褊蘇以酸即炭輕養與多路以酸即炭輕養俱與苦母尼酸即炭輕養俱甚相近

巴辣阿尼里尼即炭輕淡爲造阿尼里尼之時所得之次質而爲阿尼里尼之倍質如將此質分出則不冷不熱之時爲定質其性與阿尼里尼無甚異能成顆粒如絲遇小熱即鎔化加熱至水銀表不能測而始沸蒸之不變質能與酸質合成美觀之鹽類顆粒詳考其各鹽類質即知必爲二阿米尼質

三阿米尼　俱以淡輕三箇質點爲母即淡輕其輕氣或全爲別種本質所代或幾分爲別種本質所代如二以脫里尼三阿米尼即淡輕二炭輕與三以脫里尼三阿米尼即淡輕三炭輕二質俱令淡輕與以脫里尼溴即炭輕溴炭養氣其三阿米尼質大半能成三種鹽類質即一酸鹽類二酸鹽類三酸鹽類即含一二三分劑酸之鹽類

二以脫里尼二以脫里三阿米尼即淡輕二炭輕二以脫里尼與淡輕其雙質點本用以脫里尼溴令遇以脫里阿米尼與淡輕其式爲

二炭輕溴上三淡輕炭輕上淡輕二炭輕三炭輕

三輕溴上淡輕淡輕輕溴

此物能成最美觀之鹽類顆粒其變成之法易知必爲淡輕三箇質點即淡輕爲母而有以脫里尼二箇質點即二炭輕代輕又以脫里二箇質點即二炭輕代輕

炭阿米尼又名古阿尼弟尼即淡輕爲淡輕之三質點

其內有輕氣四箇質點以四質點炭代之取法將淡輕與二以脫里炭養盛於玻璃管密封加熱至三百度其式爲

二三炭輕養炭養上三淡輕上二輕養二淡輕炭二輕養

上四炭輕養輕養

如其二箇以脫里炭養以四分劑水爲母而其輕以二炭輕代之所餘輕以炭代之即炭養內之炭更易明其變成之理其式爲

二炭輕

二　炭養　即二以脫里淡養上三淡輕上二輕養二淡輕炭即

阿尼弟尼二輕養上四淡輕輕養即酯四分劑

綠比格里尼與醋融和之淡輕盛於玻璃管封密加熱至二百十二度亦能得古阿尼弟尼其變化之式爲

炭綠(淡養)(即綠比格里尼)上三淡輕炭輕綠上二輕綠養

淡養上輕養

取二以脫里炭養必令鈉養與綠比格里尼在醋消化之質而成(見第十二卷)

密辣阿尼里尼即炭輕淡爲成顆粒之本質其取法將衰綠與阿尼里尼相和此質爲二非內里古阿尼弟尼即淡輕二炭輕炭即古阿尼弟尼鈉有非內里二質點代輕氣一質點

各種阿尼里尼顏色料略爲數種三阿米尼鹽類質取法將三質點淡輕以炭輕本質代之

羅殺阿尼里尼即令含多路阿以弟尼之阿尼里尼遏放養氣之質所成阿尼里尼紅之本質略爲非內里尼二多路阿以里尼三阿米尼即淡炭輕二炭輕養其內之非內里尼爲從阿尼里尼即淡輕炭輕所成而多路以里尼從多路以弟尼即淡輕炭輕所成其阿尼里尼藍即令阿尼里尼遏阿尼里尼紅所成必爲非內里尼二多路炭輕代之又其輕以四炭輕從此質能得一鹼性之本質即五以脫里尼四以脫里四淡輕與養與輕養相合之質即淡五炭輕四炭輕養四輕養此質之毋爲淡輕養輕養四箇質點

輕阿尼里尼之茄花色者即以脫里磺遇綠氣所成之質爲非內里尼二多路以里尼三以脫里二炭輕三炭輕二輕養即羅殺阿尼里尼內之輕有以脫里三質點代之

近已取得二以脫里尼三淡輕綠即淡二炭輕輕綠

四阿米尼質此各質之取法以淡輕四箇質點爲母故必含淡氣四質點亦能與含輕之酸質之四質點相合如將以脫里尼溴遇以脫里尼二阿米尼又有輕氣酸在其旁則得三以脫里尼四阿米尼輕溴其式爲

炭輕溴(即以脫里尼二溴)上二淡炭輕輕(即以脫里尼二阿米尼)上二輕溴

二淡三炭輕輕四輕溴(即三以脫里尼四阿米尼輕溴)

此質以銀養化分之即得一大鹼性之流質其內含三以脫里尼四阿米尼即淡三炭輕輕四箇質點亦即淡輕其內輕氣之半用二質點以脫里尼之三質點代之炭輕溴與以脫里阿米尼相和即得一種鹽類其質點之排列爲淡五炭輕四炭輕溴此質爲淡輕溴四箇質點即淡輕溴其內輕氣之十箇以五炭輕代之又其輕以四炭輕從此質能得一鹼性之本質即五以脫里尼四以脫里四淡輕與養與輕養相合之質即淡五炭輕四炭輕輕養四輕養此質之毋爲淡輕養輕養四箇質點

以脫里碘即炭輕碘遇此本質則其以脫里放出其輕之餘質點而自代之變成淡五炭輕六炭輕養四輕養

二以脫里阿米尼即淡輕二炭輕遇以脫里尼溴即得三以脫里尼八以脫里四淡輕溴即炭三炭輕八炭輕養四從此質能得大鹼性之本質為淡三炭輕八炭輕養四輕養

含酯本質之淡輕本質不賴人工所造有數種能得其天成者如數種生物腐爛之時亦能成數種本質因似乎淡輕故人不覺如麥麪腐爛之時能生以脫里阿米尼三米以脫里阿米尼與阿美里阿米尼其三以脫里阿米尼在黑令魚子取出又在臭尿內取出又將蕎麥發酵與鉀和蒸得其米以脫里阿米尼與布路貝辣阿米尼即淡輕炭輕又布低里阿米尼即淡輕炭輕又名比的尼尼與阿美里阿米尼俱在乾骨所得之各質內

含燐或鉀或銻之淡輕或淡輕質　觀以上各質必謂淡輕已變如此之多似不能再有變化然又試得令其淡氣以相類之質代之如銻鉀燐俱能與輕氣三質點相合成質為銻輕鉀輕燐輕此各質亦可為屬於淡輕為母之類但此各質俱無鹼性只有燐輕能與數種酸質相合如輕

溴與輕碘是也

又能取數種質與銻酯鉀酯燐酯相配之質其輕氣以酯本質代之惟此各式之內其輕氣不能以幾分為別質所代必有代其全輕氣者所以只能得與三以脫里阿米尼與三米以脫里阿米尼相配之質

三以脫里銻即銻三炭輕與三以脫里鉀已在別種質言之因不能成與淡輕相配之鹽類而大略必以銻養鉀養為母見第十三卷末

三以脫里燐與此二質不同因燐三炭輕實為淡輕類之質能與酸質合成鹽類與以脫里阿米尼同惟有一事與以脫里阿米尼不同即能直與養與硫二分劑相合而成各種雜質與鉀類與銻類相同見第十三卷末各質以燐養為母如燐以養與燐以硫並含米以脫里相配之質燐以養之取法令燐綠遇鋅以脫里其式為

燐綠上三鋅以上燐以上三鋅綠

此為易化散之流質其臭濃而奇其霧與養相合不至二百十二度即能爆烈甚猛

三以脫里銻遇以脫里碘再以銀養化分之即成銻以養輕養此質以淡輕養輕養為母

又以同法能得鉀以養輕養與燐以養輕養並其相配之

質

此各質之性同於淡四炭輕養輕養俱爲大力鹼性與鉀養輕養相似

又有一甚奇之本質其毋爲淡輕養輕養二輕養其淡之一質點以燐代之其第二質點以鉀代之而其輕氣之二質點以脫里尼代之即炭輕其餘用以脫里代之此本質爲以脫里尼六以脫里二燐鉀與養與輕養其質爲燐鉀炭輕六炭輕養二輕養此質能與配質二分劑相合成鹽類而其各性同於鉀養輕養之倍分劑質

以脫里燐與克羅路福密即炭輕綠相和因克羅路福密有三質點福密里即炭輕即得一含綠氣之質以淡輕綠三質點爲毋即三淡輕綠等於淡輕綠其內輕氣四分之一爲福美里所代其餘爲以脫里所代所以此質之排列式必爲燐炭輕九炭輕綠從此質能造數種鹽類質內含相配之含養氣質並酸質之三分劑但其含輕養與養之質尚未考得其式爲

三燐三炭輕十炭輕綠即克羅路福密十一燐炭輕九炭輕綠

以上用淡輕爲毋所得各本質排列之理既明可以同理求淡輕用金類鹽類質所得死物本質之理如令鉑綠遇白顆粒最難消化名哇克司阿美弟其質爲淡輕養草酸即淡輕養炭養將此蒸之即得

阿美弟類　淡輕養草酸即淡輕養炭養取

法令淡輕養炭養放水二分劑其式爲

淡輕養炭養丁二輕養二淡輕炭養

此質與淡輕養草酸相關之據將此質盛於玻璃管加水密封加熱至四百三十六度或將清水稍加酸質或鹼類質加熱令沸俱能變爲淡輕養炭養

取此哇克司阿美弟又有更簡之法將草酸以脫用淡輕化分之即結白顆粒其式爲

炭輕養炭養上淡輕二炭輕養輕養即哇克司阿美弟

用雜淡輕實如以脫里阿米尼與阿尼里尼代淡輕即得以脫里哇克司美弟與哇克司阿尼來弟其式爲

炭輕養炭養即草酸上淡輕炭輕即以脫里二炭輕養輕養即以脫里哇克司阿美弟

養上淡輕炭輕炭養即以脫里哇克司阿米尼二炭輕養輕養上淡輕

又炭輕養炭養上淡輕炭養即哇克司阿尼來弟二炭輕養輕養上淡輕

炭養即哇克司阿尼來弟

哇克司阿美弟爲一大類質之首故名阿美弟類此類收水二分劑即能仍變爲淡輕鹽類質

將此類內四種別質並其相配淡輕鹽類質列左

福耳密阿美弟　淡輕炭輕養　淡輕福密酸　淡輕養炭輕養

醋酸阿美弟　淡輕炭輕養　淡輕醋酸　淡輕養炭輕養

布低里阿美弟　淡輕炭輕養　淡輕布低里酸淡輕養炭輕養

福蘇阿美弟　淡輕炭輕養　淡輕福蘇以酸淡輕養炭輕養

各種阿美弟質可用淡輕造成之雜質代輕氣之一質點淡輕二草酸即淡輕養炭養輕養加小熱蒸之則餾內有定質之配質名爲哇克司阿密酸即淡輕炭養輕養炭養疑爲哇克司阿美弟與含水草酸之另分劑相合而成然有法能證其不含草酸將其質與鈣養或鋇養相和即變鹽類質能成顆粒能於水消化如含草酸即不能消化

哇克司阿密酸以水消化加熱令沸仍變爲淡輕二草酸其式爲

淡輕炭養輕養炭養上二輕養二淡輕養炭輕養炭養輕養炭養

哇克司阿密酸爲同法所造一類酸質之首其草酸因二本之配質即二輕養炭輕其淡輕之鹽類質應爲二淡輕養炭養則哇克司阿美弟爲淡輕炭輕而其哇克司阿密酸之式必倍之如此則未有不合前理者

內脫來里類　淡輕草酸與無水燐相和而蒸之失去水四分劑所餘者爲該其式爲

淡輕養炭養丁四輕燐二淡輕

又以同里用淡輕福蘇內脫即成福蘇內脫來里其式爲

淡輕養炭輕養丁四輕養二淡輕炭輕淡
所得之新質爲油類質其臭同於苦杏仁油而更濃可仍
變爲淡輕偏蘇以酸法與淡酸水或淡鹼水相和令沸
內脫來里之類俱可將淡輕之鹽類質令放水四分劑而
得之又能復爲原物可見內脫來里之類有數質與醋本
質之含水者相同卽
草酸內脫來里　淡炭　卽輕衰
福耳密內脫來里　淡炭輕　卽炭輕炭淡卽米以脫里衰
醋酸內脫來里　淡炭輕　卽炭輕炭淡卽以脫里衰
布路貝內脫來里　淡炭輕　卽炭輕炭淡卽非內里衰
偏蘇內脫來里　淡炭輕　卽炭輕炭淡卽非內里衰
又有一質名爲衣美弟此名類其名質含一個處本質衣弟各質俱含阿美弟眞卽淡輕以同理推之則阿美弟眞卽淡輕
取法用數種二本之酸質合成淡輕酸鹽類加熱令放出
水四分劑而成之其式爲
淡輕養輕養炭輕養二丁四輕養二淡輕炭輕養
卽樟腦衣美弟
如其阿美弟質徑從淡輕以代法得之則無有驗類之性見第十三章醋本質之類節
必有副電氣本質代其輕氣與輕養卽輕養炭養養則哇克司
如草酸哇克司阿美里養輕養炭養養則哇克司
阿美弟可以爲淡輕爲其內之輕氣一質點以此本質
代之卽淡輕炭養
如命偏蘇以酸爲偏腳里衣輕養卽炭輕養養輕養又曬
里西里酸爲曬里西里衣輕養卽炭輕養養輕養則其含
阿美弟之質必爲
偏蘇阿美弟　淡輕炭輕養　曬里西里阿美弟　淡輕炭輕養
從淡輕造此各質之法同於造以脫里阿米尼等物之法
嘗用偏腳里綠與淡輕相和加熱則易變成偏蘇阿美弟
其式爲
炭輕養綠卽偏腳綠里　上二淡輕二淡輕炭輕養卽偏蘇阿美弟　上淡輕
綠
若再代一次放出其餘輕氣可將偏蘇阿美弟與曬里西
里阿美弟相和卽放出淡輕而成偏腳里曬里西里阿美
弟其式爲
炭輕養　淡輕　卽偏蘇阿美弟上　炭輕養二淡炭輕養　卽偏腳里曬里阿美弟　上淡輕
嘗造阿美弟質其淡輕之輕氣三質點俱以不同之本質

代之則各種衣美弟質其淡輕氣之輕氣二質點可以二
質點之本質代之如樟腦衣美弟卽淡炭輕養而內脫來
里之淡輕質其輕氣全爲三質點之本質所代惟試得之
據寫此理有不合之處
如各種阿美弟質眞從淡輕所得則燐輕應能成同類之
質如三偏腮里燐卽燐輕三炭輕養其取法將偏腮里綠令
遇燐輕其式爲
燐輕二三炭輕養綠卽偏腮里綠二燐三炭輕養卽三偏腮里燐二三
輕綠
金類阿美弟 淡輕之輕氣能以金類代之乃近時所考
得如鉀與鈉在淡輕內加熱卽發輕氣而成鉀阿美弟與
鈉阿美弟其式爲
淡輕二鉀二淡輕鉀卽二淡輕鉀阿美弟二鈉二淡輕鈉卽二淡輕
鉀阿美弟加熱至四百餘度則化分爲淡輕與淡鋅此質
爲
三淡輕鉀二淡鉀二淡輕鉀卽二淡輕
淡輕氣通入以脫消化之鋅以脫里卽變以脫里輕而有
白色變形之鋅阿美弟分出其式爲
淡輕二鋅二淡輕鋅卽鋅阿美弟二淡輕二以脫里卽以脫里

鋅阿美弟與水相遇則化分成熱變成鋅養輕養與淡輕
其式爲
淡輕二鋅養二淡輕二鋅養輕養
鋅以脫里能令從淡輕所得之本質化分類乎令淡輕化
分之事如阿尼里尼變化之式
淡輕炭輕卽阿尼二炭輕鋅卽鋅以脫里二淡輕鋅炭輕卽非內鋅
里尼衣美弟二炭輕卽以脫里輕
鋅非內里衣美弟與水相和仍得阿尼里尼
二以脫里阿米尼與鋅以脫里相和加熱其式爲
淡二炭輕二以脫里卽二以脫里阿米尼二炭輕鋅二淡二炭輕鋅卽二以脫里鋅
阿米尼二炭輕輕
鋅阿美弟加熱至四百餘度則化分爲淡輕與淡鋅此質
爲淡輕之輕氣三質點俱爲鋅所代其式爲
三淡輕鋅卽鋅阿美弟二淡鋅二淡輕
淡鋅爲灰色之粉不過空氣而加熱至紅亦不變化如澆
水其上則爆裂甚猛其式爲
淡鋅二六輕養二淡輕二三鋅養輕養
阿美弟質果以淡輕爲母則遇鋅以脫里之變化應與淡
輕與阿尼里尼同

哇克司阿美弟與鋅以脫里相和則其輕氣之一質點能以鋅代之其式爲

淡輕炭養 上鋅炭輕 = 淡輕鋅炭養 + 哇克司衣美弟 上炭輕輕

又以同理將醋酸阿美弟卽淡輕炭輕養能變爲鋅醋酸衣美弟卽淡輕鋅炭輕養此質如加以水則復爲相配之阿美弟質與鋅養

新陽趙元益校字

化學鑑原續編卷十五

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯　無錫徐壽筆述

金類變成之質

克羅路福密（即羅倣）金類所成有用之材料此物爲最其質爲炭輕綠將醋一分鈣綠六分相和加水二十四分蒸取一分半所得者大半爲水與克羅路福密分爲二層其重者即此質重率一·五上層之水可用虹吸取出將下層者添以硫强水令其易散之油分出而克羅路福密浮在面上取出蒸之即純蒸時之熱以一百四十二度能沸者爲純

取克羅路福密時變化之事分爲兩層其一醋先變爲克羅路勒此因鈣綠所放之綠與醋化合也其式爲

炭輕養（即克羅路勒）上綠＝炭輕綠養（即克羅路勒）上五輕綠

炭輕養醋上綠＝炭輕綠養（即克羅路勒）上五輕綠

如此變化其輕綠自必爲鈣養所收

其二克羅路勒遇鈣養所含之鈣養輕養（尋常發買之克羅路勒俱有鈣養輕養在內）而變爲克羅路福密與鈣養福密酸其式爲

炭輕綠養（即克羅路勒）上鈣養輕養＝鈣養炭輕養（即鈣養福密酸）上

炭輕綠（即克羅路福密）

克羅路福密有奇性其氣甚香然嗅之不省人事筋骨斷折須鋸割者嗅此即不知痛此性不但克羅路福密有之如以脫與炭硫與炭綠有以脫香者俱有之性力薄耳克羅路福密能化衆皮速於別物又能收別物內毒性之驗如馬前內之司脫立格尼尼是也克羅路福密取名之意疑含福密酸之本質福美里故有人稱爲福美里綠有一事略可爲據將克羅路福密與醋內消化之鉀養相和即成鉀養福密酸與鉀綠其式爲

炭輕綠上四鉀養輕養＝鉀養炭輕養上三鉀綠上四輕養

驗其合成克羅路福密之法似乎炭輕爲母先得米以脫里輕即炭輕輕以此氣與炭養等體積相和再以此氣一體積與綠氣一體積半相和則漸有克羅路福密變成其式爲

炭輕上綠＝三輕綠上炭輕綠

又法令綠氣遇米以脫里綠其式爲

炭輕綠上綠＝炭輕綠上二輕綠

取克羅路福密所用之醋可將木酒（即米以脫里養）代之將克羅路福密蒸之另用綠氣通入餾內則變炭綠即成其式爲

炭輕綠上綠＝炭綠上輕綠

鉀與汞相和成膏令遇克羅路福密加熱卽放出炭輕此質爲福美里炭輕之倍質

布羅母福密卽炭輕溴與愛亞度福密卽炭輕碘俱無甚大用

克羅路勒卽炭輕綠養已言爲綠氣過醋所成疑此質之本爲阿勒弟海特卽炭輕養其輕氣三質以綠氣代之此質本爲無色油形之質自能變爲定質與白氳相似蒸之仍變爲流質（此質與水一分相和亦爲明質其味稍苦食之能止瘍令人安睡）香料以脫類　有數種雜以脫爲以脫里養與其相似之質合醋酸內之酸質而成其用或作清玩之香料或作食品之香料

布低里酸以脫卽炭輕養炭輕養取法將鉀養布低里酸與醋與硫強水相和而蒸之其味如波羅密加於糖或點心甚美又如阿美里酸卽炭輕養炭輕養其味與香如香梨取法將甫司里油和於鈉養醋酸與硫強水蒸之

阿美里發里里阿尼酸其味如蘋果俗名蘋果油取法將甫司里油與硫強水與鉀養二銘養相和則銘養令阿美里養輕養卽炭輕養炭輕養此質與阿美里養之一分合成發里里阿尼酸卽炭輕養炭輕養

阿勒弟海特類

此類卽醋阿勒弟海特醋酸阿勒弟海特見第七卷造醋之時有多醋空費變成阿勒弟海特卽炭輕養而不成醋酸卽炭輕養此因有若干分醋與養氣化合也如欲多取阿勒弟海特必將醋與硫強水並錳養相和而蒸之或醋與硫強水並鉀養二銘養相和而蒸之或用綠氣在水內令收養氣將錳養細粉盛於甑內以硫強水三分和水二分添入此須待冷而傾於錳養上再添以醋重率八五二分浙加熱用冷凝器收其霧或用冰水螺絲管凝之如用鉀養二銘養三分則添醋二分之時其甑必置於冷水令不自生熱另用硫強水四分與水三倍體積相和漸漸流於甑內侯發沸之後可稍加熱

無論用何材料其酸收得養氣之式爲

炭輕養上養二炭輕養卽阿勒弟海特上二輕養

第一法之養氣從錳養所得甑內所餘爲錳養硫養第二法之養氣從銘養所得甑內所餘爲銘養三硫養故其醋有若干分與多養氣化合變成醋酸卽炭輕養因此阿勒弟海特內有醋酸以脫又有一質爲阿西台辣其質爲以脫二分劑卽硫強水與醋所成者卽阿勒弟海特一分劑相和卽二炭輕養炭輕養

阿勒弟海特與燒鎔之鈣綠等重相和盛於甑內隔水加少熱蒸之則所含之水與醋大半爲鈣綠所收而留在甑內阿勒弟海特之沸界六十七度八蒸後即從醋酸以脫與阿西台辣分出之理藉其能與淡輕成一質不能在以脫內消化將所取阿勒弟海特與以脫二倍體積相和盛於瓶內瓶外圍以氷令淡輕逼過至飽足即有白色針形之顆粒凝結在內即淡輕阿勒弟海特即淡輕炭輕養將此質與淡硫强水相和蒸之其氣逼於加冷之受瓶即得純阿勒弟海特而稍含水去水之法可蒸之令霧經過燒鎔之鈣綠

阿勒弟海特有最奇之辣氣眼遇之而大流淚又易化散又能着火可以此各性識別之不冷不熱之時收得空氣內之養氣漸變爲醋酸與養氣之愛力甚大能令含銀之鹽類放出其銀亦可以此性別之試將阿勒弟海特盛於小試筒內添以銀養淡養少許並淡輕極微則銀分出而而黏於筒邊如擺錫鏡如將阿勒弟海特與鉀養輕養相和即化分成一糨色之質俗名阿勒弟海特膏若將鉀養醋酸水與鉀養福密酸水相和蒸之亦能成阿勒弟海特其式爲

鉀養炭輕養（即鉀養酸）　鉀養上炭輕養（即鉀養福密酸）　鉀養炭輕養二（鉀養炭養）　鉀養上炭輕養（即阿勒弟海特）

觀此各種變化則阿勒弟海特可以輕氣一原點即輕輕爲母其內之一質點以阿西台里即炭輕養代之此爲醋酸之虛本質因以鉀養福密酸與鉀養輕養相和而蒸之即成鉀養炭養與輕氣二質點其式爲

鉀養炭輕養上鉀養輕養二鉀養炭養上輕輕

如用鉀養醋酸代其鉀養輕養即不能得輕氣而得阿勒弟海特其式爲

鉀養炭輕養上鉀養炭輕養二鉀養炭養上炭輕養

此理可明阿勒弟海特易收養氣之性因其本質阿西台里與其輕氣多收養氣而成醋酸即同於輕氣收得養氣變爲水之理阿勒弟海特又可爲阿西台里養輕養即炭輕養輕養

母爲輕輕則阿勒弟海特爲炭輕養輕

母爲輕養則醋酸爲炭輕養養輕養

阿勒弟海特之霧經過燒熱之鉀養輕養即與鉀養相合而變成鉀養醋酸與輕氣其式爲

炭輕養輕上鉀養輕養二輕輕上鉀養

如用鉀則阿勒弟海特之輕氣一質點分出而得炭輕養

鉀

阿勒弟海特與鈉汞膠與水相和則能與其初生之輕氣相合而變成酯又綠氣能令阿勒弟海特之輕氣放出四分之三而變成克羅路福密質能成克羅路里即炭輕綠養前言此質過鹼類純阿勒弟海特不能久存雖以玻璃瓶封密亦欲變質其變得之質一為米塔阿勒弟海特一為以拉阿勒弟海特此二質之性與阿勒弟海特大不同蓋米塔阿勒弟海特為流質熱至二百零一度即能成顆粒以拉阿勒弟海特為流質熱至二百零一度即沸惟二質之原質仍與阿勒弟海特同其以拉阿勒弟海特之質或為炭輕養因其霧之重率為四五二即阿勒弟海特霧之三倍其阿勒弟海特之霧不過為一·五三米塔阿勒弟海特封在玻璃管內加熱至四百度即復為阿勒弟海特

阿勒弟海特與鈉養輕養二硫養極濃之水相和即成顆粒能在水內消化不能在原鹽類水消化此為阿勒弟海特一分劑與鈉養輕養二硫養一分劑合成之質由前言而知阿勒弟海特為阿西台里與輕氣合成之質則草酸類之酸質應有相配之阿勒弟海特質所以鈣養酯酸與鈣養福密酸相和而蒸之即成醋酸阿勒弟海特以同理將發里里阿尼酸或以難弟酸加布里酸俱能得其相配之阿勒弟海特質

此類所有考得阿勒弟海特之要質為

醋酸阿勒弟海特	即炭輕養	
布路貝阿尼酸阿勒弟海特	即炭輕養	
布低里酸阿勒弟海特	即炭輕養	
發里里酸阿勒弟海特	即炭輕養	
以難弟酸阿勒弟海特	即炭輕養	
加布里酸阿勒弟海特	即炭輕養	
如弟酸阿勒弟海特	即炭輕養	
由阿弟酸阿勒弟海特	即炭輕養	
羅里酸阿勒弟海特	即炭輕養	

此各種阿勒弟海特質應有阿西台里相配之本質尚未能分出惟有從布低里酸用繞道之法分出一質與布低里酸即炭輕養之虛本質炭輕養相配

或用錳養與硫強水令非布里尼或蛋白或加西以尼收得養氣即成醋酸阿勒弟海特或布路貝阿尼酸阿勒弟海特或布低里酸阿勒弟海特

發里里酸阿勒弟海特之取法將阿美里醋即炭輕養與硫強水與鉀養二硫養相和蒸之即得

加布里酸阿勒弟海特如弟酸阿勒弟海特由阿弟酸阿

勒弟海特羅里酸阿勒弟海特俱在如草之油內取出其阿勒弟海特類之多分劑炭數者不及少分劑炭數者易與養氣化合

阿勒弟海特質與淡輕爲母之質而有酯本質代輕氣之一質點者相和加熱則淡輕之餘輕氣二質點爲阿勒弟海特二質點所代其式爲

二淡輕炭輕養（即阿美里尼）＝（以雞弟酸阿勒弟海特）＋四輕養二炭輕二（即阿美里尼）

或用此變化之理定生物本質所含能代換之輕氣

阿西多尼類

醋酸類之酸質所有與鈣養合成之鹽類不以鈣養福密酸相和如前取阿勒弟海特之意而但獨蒸之或與生石灰相和蒸之即得流質阿西多尼即炭輕而成而此成法有一事略可爲據即將阿西台里綠遇米以脫里鋅則有阿西多尼變成其式爲

炭輕養綠＝炭輕鋅二（阿西台里綠）＋炭輕養二（即阿西多尼）

又以同理將阿西台里綠遇鈉養米以脫里亦成阿西多尼其式爲

炭輕綠＝炭輕鈉養二（阿西台里綠）＋炭輕養二（即阿西多尼）

鉀養醋酸與鉀養發里里阿尼酸等分相和蒸之即得阿西多尼之一類含發里來里即炭輕養含於米以脫里即炭輕其式爲

鉀養炭輕養＝鉀養炭輕養二（阿西多尼質或名爲雞多尼）

從前言鉀養醋酸與鉀養輕養相和而蒸之則成炭輕其變化亦屬同類其式爲

鉀養炭輕養 + 鉀養輕養 = 二鉀養炭養 + 輕炭輕

又法能取阿西多尼將糖一分生石灰八分相和蒸之所得阿西多尼之外另得一流質爲米塔阿西多尼卽炭輕養此質與阿西多尼之別因不能與水相和將此流質與鉀養二鉻養並硫養相和加熱則與養氣化合而成米塔阿西多尼酸或希路貝阿尼酸卽輕養炭輕養如將阿西多尼令與養氣化合亦能得此質

以上所論阿勒弟海特之性似乎含養氣之易散油質如苦杏仁之易散卽炭輕養過空氣則收養氣而變爲偏蘇以酸卽炭輕養卽同於阿勒弟海特之炭輕養變爲醋酸之炭輕養又苦杏仁油與鈉養輕養二硫養相和而成顆粒亦與阿勒弟海特所成者相似故可將此油先變爲

顆粒而後得其淨油

苦杏仁油卽偏脫里輕養輕與阿勒弟海特卽阿西台里輕卽炭輕養輕極相似又如阿勒弟海特可用鉀養醋酸與鉀養福密酸相和而蒸之則以同理其苦杏仁油卽偏蘇以酸阿勒弟海特亦能從鉀養偏蘇以酸而得之其式爲

鉀養炭輕養 + 偏蘇以酸阿勒弟海特 = 二鉀養炭養 + 輕卽偏蘇以酸阿勒弟海特

數種含蛋白之質令遇硫養與鉛養收得養氣卽成苦杏仁油並醋酸類之酸質與數種阿勒弟海特質（見本卷阿勒弟海特節）

偏蘇以酸阿勒弟海特令遇醋內消化之鉀養輕養卽成油類之質其與偏蘇以酸阿勒弟海特之相關同於醋與醋酸阿勒弟海特之相關其式爲

二炭輕養輕 + 鉀養輕養二 = 鉀養炭輕養 + 炭輕養

偏蘇以酸醋之輕綠以脫卽炭輕綠或名爲偏脫里綠其本質偏脫里卽炭輕與偏蘇以酸類之相關同於以脫里與醋酸類之相關如令淡輕遇偏脫里綠卽成偏脫里阿米尼卽淡輕炭輕與三偏脫里阿米尼卽淡輕三炭輕其偏脫里阿米尼與多路以同原異物因偏脫里阿米尼爲流質其爲本之性大於多路以弟尼易在水內消化而多路以弟尼難在水內消化

曾將鈣養偏蘇以酸蒸之得偏蘇以酸阿西多尼卽偏尼卽炭輕養又名偏蘇非奴尼因可爲偏脫里非內里合成之質卽炭輕養炭輕如將此質與鉀養輕養相和而蒸之卽能成鉀養偏蘇以酸與偏脫里非內里輕其式爲

炭輕養炭輕卽偶蘇尼上鉀養輕養二鉀養炭輕養輕卽鉀養
硃以上炭輕輕

桂皮油卽西捺米里輕卽炭輕養輕見第四卷桂皮油節爲西捺米
酸阿勒弟海特卽炭輕養又古米納易散油含古米尼酸
卽炭輕養之阿勒弟海特卽炭輕養輕如遇鉀養消化於
醋之質則成古米尼酸醋卽炭輕養又如司配里耶油卽
曬里西里輕卽炭輕養輕卽爲曬里西里酸之阿勒弟海
特卽炭輕養又如阿尼西里輕卽炭輕養輕其取法將八
角油與養氣化合爲阿尼西酸阿勒弟海特卽炭輕養又
爲阿尼西酸醋卽炭輕養之阿勒弟海特此各種阿勒弟
海特質之輕氣質點被綠氣放出而成各種本質與綠氣
相合之質比各種醋酸類更易

各里哥里卽多質點之醋質見第十二卷醋節卽輕養其輕氣之
醋嘗以一原點水爲母而成
半用以脫里卽炭輕代之依此理其醋之質點式爲輕炭
輕養如此必爲一質點之本炭輕若以
同理令二質點之本質如以脫里尼卽炭輕代其水之輕
氣之半則水之一原點尚未足而必有水二原點卽輕養
其所得之醋爲一質點醋

各里哥里卽炭輕養爲二質點醋之首乃是水四分劑內
輕氣之半爲以脫里尼所代卽輕炭輕養二鉀養炭輕養卽鉀養
尼碘卽炭輕與碘一徑相合之質令遇銀養消化於醋酸而得之
其式爲

二銀養炭輕養上炭輕碘二銀碘上炭輕養二炭輕養取法用二脫里
卽各里哥里二醋酸

依此法所得之各里哥里二醋酸與從尋常之醋所得之
醋酸以脫相配卽炭輕養炭輕養惟各里哥里爲二質點
之質則與醋酸三分劑相合如將所得之質蒸之卽得各
里哥里二醋酸爲無色之流質滴於水則下沈加熱至三
百六十五度而沸如將阿勒弟海特與無水醋酸盛於管內封之加熱卽得一流質與各里哥里所代
醋酸同原質惟沸界低三百三十六度

各里哥里從各里哥里二醋酸分出之法將其質與鉀養
輕養相和俟若干時連加熱三百六十度然後蒸之則有
各里哥里透出其沸界三百八十七度爲無色之流質其
味甜能與水相和無論多少蒸之亦不變形但爲易燒之
霧質從未能結氷其重率甚大於醋爲一二二五不能與
以脫相和惟醋則易相和

各里哥里亦能與醋酸一分劑相合變爲各里哥里醋酸
卽炭輕養輕養炭輕養有人造一奇質合各里哥里與醋
酸與布低里酸相合此質爲各里哥里醋酸布低里酸其

式爲

炭輕養炭輕養炭輕養

各里哥里遇鹽强水所有之變化與醋遇鹽强水之變化不同因不能成以脫里綠而成以脫里養與輕綠合成之質其式爲

輕炭輕養二輕綠二炭輕養輕綠二輕養

將此質以鉀養化分之卽成以脫里尼養爲無色之流質加熱至五十六度卽沸故不同於阿勒弟海特加熱六十八度而沸者惟其原質則相同所以各里哥里可爲以脫里尼養有一事略可據卽將以脫里尼養與水盛於管內封之加熱卽能成各里哥里反之而將各里哥里與鋅綠相和令放其水則所得者爲尋常之阿勒弟海特卽炭輕養而非以脫里尼養

燐綠遇各里哥里卽得以脫里尼綠卽荷蘭流質其式爲

輕炭輕養二燐綠二炭輕養二輕綠二燐養綠

此相等式與燐綠遇水之變化爲同類卽二質點以脫里尼代其輕氣一質點其式爲

輕輕養二燐綠二輕綠二燐養綠

鈉遇各里哥里之變化與尋常之醋相同惟各里哥里爲二質點之質其變化分爲兩層其一得一質點內之各里哥里卽輕鈉炭輕養其二得鈉各里哥里卽鈉炭輕養此二質俱爲定質

各里哥里遇養氣而有鉑粉在其旁或用淡養漸令與養氣化合則變爲各里哥里酸卽炭輕養此質與各里哥里相關同於醋酸與尋常之醋之相關各里哥里阿勒弟海特卽各里阿格城里卽炭輕養在淡養以脫水化分所得之質內視下式自明

輕炭輕養二輕炭輕養二輕養

輕炭輕養二養二輕炭輕養二輕養

二式之變化俱在醋本內以養代輕而有醋酸變成其醋酸之變化以水二分劑卽輕養爲母而其輕氣以炭輕養代之其各里哥里酸以水四分劑卽輕養爲母而其輕氣爲炭輕養所代如用硝强水令與養氣化合之事再爲之則此本質之餘輕氣爲養氣所代而變成草酸其式爲

輕炭輕養養二養二輕炭養養二輕養

醋所生之輕氣遇草酸則本質內之養再能以輕代之仍成各里哥里酸

各里哥里酸爲流質如糖漿之形似乎乳酸而與乳酸有別因用鉛養醋酸卽能結成惟各里哥里酸爲一本之酸質不似草酸因其輕氣只有一分劑以金類代之作汞燈

養之時其硝強水遇鈣即有各里哥里酸等成兼有草酸	
此因醋與以脫里尼本有大相關之處如醋之式列爲炭輕養二類參易顯其理	
各里哥里酸爲有紋數之酸質而其最要者爲乳酸而此各酸質與各里哥里類之相關同於醋酸類與醋類之相關	
乳酸類之酸質表	
酸質名	分劑式 材料
各里哥里酸	炭輕養 合各里哥里或雨與養氣化合
乳酸	炭輕養 由糖與乳糖發酵
布低里辣格的酸	炭輕養 布低里各里哥里與養氣化合
發里路辣格的酸	炭輕養 用銀養令與發里里河尼酸化分
留昔酸	炭輕養 謂硬水遇留昔尼
此下各酸質以其含養氣之分劑而論之必在醋酸與草酸之間	
醋酸	炭輕養
布路貝阿尼酸	炭輕養
各里哥里酸	炭輕養
乳酸	炭輕養
草酸	炭輕養
瑪路尼酸	炭輕養
此下三類酸質之相關似乎醋三類之相關其式爲	
酒醋	炭輕養
各里哥里	炭輕養
各里司里尼	炭輕養
醋酸與各里司里酸爲醋並各里哥里與養氣化合即變成各里同里各里司里尼用硝強水令與養氣化合即變成各里司里酸即炭輕養	
草酸類變爲乳酸類之酸質即留昔酸將草酸變爲草酸以脫再令遇以脫里鋅即成留昔酸以脫而從此質能造留昔酸如以兩酸質之式並列則變化之事易明	
草酸 炭輕養	
留昔酸 炭輕二炭輕養	
若不問中間之各事則以脫里醋內之醋能收出草酸內之養氣二分劑而將以脫里二分劑代之所以留昔酸可爲二以脫里草酸即含以脫里二分劑代養氣二分劑之草酸如將米以脫里草酸代以脫里草酸即得米以脫里留昔酸即炭輕養炭輕養此質以鋇養化分之即得鋇養留昔酸再用硫強水分出其鋇養即得留昔酸之類粒易在水或醋或以脫消化不冷不熱之時漸漸化散或言此留昔酸	

雖與草酸以脫所得者甚相近但非同質

或將米以脫里磺與米以脫里草酸與布低里二炭輕養此質可爲草酸含米以脫里二分劑其二米以脫里草酸與布低里哥里二醋酸卽炭輕養二炭輕養同原而結成顆粒爲分劑如各里哥里一醋酸卽炭輕養炭輕養炭輕養乃各里哥里與醋酸與布低里酸卽炭輕養二炭輕養其第二類內之二分劑不是一定爲同酸質如各里哥里醋酸布低里酸卽炭輕養炭輕養炭輕養乃各里哥里與醋酸與布低里酸相合多質點淡輕質以數質點淡輕爲母則以同理多質點醋質亦用多質點醋爲母而以雜本質代輕氣如將各里哥里與以脫里尼養盛於管內加熱則成二以脫里尼三醋卽輕二炭輕養此以酯之三質點爲母卽輕三炭輕養亦以醋之四質以同理三以脫里尼四醋卽輕三炭輕養又以水三質點爲母卽輕養其輕氣之半以三質點本質卽炭輕養卽各里西來立代之其各里司里尼之原點式爲輕炭輕養

二質點之質易變爲一質點之醋如各里哥里輕綠與鈉禾膏在水內相合則變爲尋常一質點之醋其式爲

炭輕綠養上輕養上鈉川炭輕養卽醋上鈉養上鈉綠

醋類以水爲母所有之相關以下式明之

過生物酸質而變化顯出如一質點之性尋常之醋有一質點之性視其一本質之酸

每爲水一原點之輕養
酒醋炭輕養
每爲水二原點之輕養
各里哥里炭輕養
每爲水三原點之炭輕
二以脫里尼三醋炭輕養
各里司里尼炭輕養
每爲水四原點之輕養
三以脫里尼四醋炭輕養

酸類選此各種醋類所有變成之質以下式明之

醋酸以脫 醋炭輕養
各里哥里一醋酸 一炭輕養
各里哥里二醋酸 二炭輕養
各里哥里醋酸布低里酸 醋炭輕養
一阿西低尼 一炭輕養
二阿西低尼 二炭輕養
三阿西低尼 三炭輕養

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰
英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

醋酸與油酸類

醋酸類之最有用者爲醋酸其取法已見前（見第十二卷醋節）

醋酸之各種鹽類工藝內多用之如鋁養醋酸其三炭輕養爲染布所用之澄料又如鉛養醋酸即鉛養炭輕養三輕養其取法將鉛養於醋酸內消化而結成長方形之顆粒易在水或醋所消化

三鉛養醋酸之取法將鉛養在鉛養醋酸水消化而結針形之顆粒爲三鉛養炭輕養六輕養其取法將銅皮與造銅養醋酸即二銅養炭輕養六輕養其取法將銅皮與造酒所壓出之葡萄皮相間則鍋收空氣內之養氣再合醋與養氣所成之醋酸

阿西多尼即炭輕養其取法將鈣養醋酸蒸之其式爲二鈣養炭輕養‖二鈣養炭養上炭輕養

醋酸類別種酸質之鈣養鹽類質亦可用同法令成雞多尼質

阿西多尼是有以脫性之流質比水更輕加熱一百三十三度即沸能燒極亮之火易與水相和惟添以鉀養輕養則浮在水面

醋酸遇綠氣則失去輕氣一質點而以綠氣代之變成綠醋酸即輕養炭輕綠養近有人造成二綠醋酸即輕養炭輕綠養此事在日光下爲之即能成三綠醋酸即輕養炭綠養此質可令成顆粒如用死物造成醋酸須用此品

硫霧通過燒紅之炭即成炭硫將此質與鹽強水並硝強水相和加熱令沸即得白色之顆粒內含炭硫綠養如令此質之霧通過燒紅之管則變化而成炭綠其式爲

四炭硫綠養‖炭綠上綠上四硫養

炭綠在水內遇綠氣而受日光則成三綠醋酸其式爲

炭綠上四輕養上綠‖輕養炭綠上三輕綠

三綠醋酸水遇鉀汞膏即成鉀養醋酸其式爲

輕養炭綠養即三綠醋酸上鉀上四輕養‖鉀養炭輕養上二鉀養輕養上三鉀綠

已有鉀養醋酸則醋酸易得

嘗用原質造醋酸比前法更簡即將綠炭養氣令遇炭輕即成輕綠與醋酸綠養其式爲

炭輕上二炭養綠‖炭輕養綠上輕綠

醋酸綠養以水化分之即得醋酸其式爲

炭輕養綠上二輕養‖輕養炭輕養上輕綠

此法略爲各種易化散之油類酸質用原質合成之公法俱可從炭輕而起如阿美里輕卽炭輕以同法代之卽成

加布路以酸卽炭輕養

生物配質之不含水者　無水醋酸之質數年內化學家考得醋酸原質之排列甚詳從此又得別種酸質排列之法如造成醋酸之最濃者見第三卷名爲氷形醋酸熱在五十五度而成顆粒爲氷紋之片形卽炭輕養如以鈉養炭養滅其酸則成鈉養醋酸卽鈉養炭輕養此因酸質與鈉養相合之時收其水之一分劑從此化學家以尋常之醋酸爲含水一分劑之醋酸而其眞醋酸必爲炭輕養然已用各法分出醋酸之水俱不能得故必用代換之法始能有成

醋酸與燐綠相和蒸之卽得無色最辣之流質俗名醋酸養綠卽成輕養綠此質亦爲無水醋酸其養氣一分劑散出而有綠氣一分劑代之其式爲

二輕養炭輕養養上燐綠二輕養上輕綠二炭輕養綠

此醋酸養綠卽阿西台里綠與醋酸大有相關而爲同母如以水與此質相和則立變醋酸放其養氣收得醋酸養綠之綠卽其據也其式爲

炭輕養綠二輕養二炭輕養綠上鉀養炭輕養二鉀綠二炭輕養上鉀養輕養二輕養炭輕養綠上鉀養輕養二輕養炭輕養綠上鉀養炭輕養二鉀綠二炭輕養

或用別法取無水醋酸卽將乾鉛養醋酸或銀養醋酸與鉀養二硫養疑炭硫之誤盛於管內封之加熱三百二十度歷數小時其管屢次開之放出炭養氣卽得其式爲

炭輕養綠上鉀養炭輕養二炭輕養上鉀綠

炭輕養綠上鉀養炭輕養二炭輕養上鉀綠二鉛養炭輕養上炭硫二鉛硫上炭養上二炭輕養

無水醋酸爲中立性油形之質可從前所用玻璃管之法蒸之其臭略同醋酸其霧傷目令流多淚在水內能下沈而漸漸消化發熱變成輕養醋酸無水醋酸與炭養與水化脫里氣見第十二卷第本質類節其式爲

二炭輕養上鋇養二炭輕養上鋇養炭輕養上炭輕養上二炭養加用鋇養收其炭養氣卽得滅米以脫里氣

無水醋酸有一實據能證其二箇質點之各質點爲錄二箇體積將鉀養醋酸與鐵蘇以酸相和卽成無水鐵蘇以酸醋酸卽無水鐵蘇以酸之炭輕養與無水醋酸之炭輕養相合其式爲

炭輕養 鉀養 = 鉀養炭輕養

此無水醋酸之眞性有法能使顯出設令遇水則變爲含水鐵蘇以酸與合水醋酸

鉀養醋酸遇醋酸養綠之變化只令炭輕養在其醋酸養綠內代其鉀養醋酸內之鉀其式爲

炭輕養 鉀養 = 炭輕養 鉀養 + 炭輕養綠

別種生物酸質之無水者亦可以同法得之如是而各虛質能變爲眞排列之質

造此無水各質所得之理以鹽酸質所有尋常之形不可謂含水之質卽當徑得無水酸酸而不必繞道得之益無水醋酸必用代替之法而成故不可謂醋酸之內卽有其物也

尋常之醋酸能指出其變化之事可謂水二分劑內輕氣之半爲炭輕養所代其式爲

輕養炭輕養 = 炭輕養 輕養

醋酸養綠卽炭輕養綠之原質排列又阿西的美弟卽淡炭輕養 鉀 養 = 鉀養炭輕養此變化爲醋酸之醋以鉀代之又如以水爲母之法列其鉀養輕養之式則遇醋酸之變化可以下式明之

鉀輕養 + 炭輕養 養 = 炭輕養 鉀輕養 + 輕養

又以同理其無水鐵蘇以酸醋酸可列其式爲

炭輕養 鉀養 + 炭輕養綠 = 炭輕養 鉀養 + 炭輕養綠

生物本質所含極多養氣之質　已考數種雜質與其無水質之相關同於輕養與水之相關此可略證以上生物酸之原質之理

鋇養與鹽强水相和卽成鋇綠與輕養其式爲

鋇養 + 輕綠 = 鋇綠 + 輕養

鋇養過徧腮里綠所得之質爲鋇綠與徧腮里養其式爲

鋇養 + 炭輕養綠 = 鋇綠 + 炭輕養養

卸養醋酸依此理其式必爲

偏蘇以酸養能浸於酯內得其顆粒此質同於輕養熱至二百十二度爆裂甚猛如遇鹼類則化分爲偏蘇以酸與養氣即同於輕養化分成水與養氣其式爲

炭輕養養上鉀養二鉀養炭輕養養上養

無水酯酸遇銀養即得阿西台里養其式爲

銀養上二炭輕養養二銀養上二炭養

酯酸養爲油形之質不能在水內消化加熱燥裂甚猛其與養氣化分之性甚大因甚似乎輕養知其必有此性此各質之相關最易在質點內考出即輕養水輕養又二炭輕養炭輕養養二炭養

福耳密酸之質爲輕養炭輕養化學中甚有意趣之物動物植物內俱有之又可將死物材料如法造之又蕁麻葉內亦能得之又蒸紅蟻亦能得之

此質常用生物質取出將小粉漿與猛養與硫養相和而蒸之又法將乾草酸置飯內加各里司里尼適足滿其上面隔水蒸之即變爲炭養與福耳密酸其式爲

二輕養炭養即草酸二輕養炭輕養即福耳密酸上二炭養

各里司里尼之用令先與福耳密酸合成一質與司替阿里尼並阿西弟尼相似見水卷後合成之質後來化分此法所得之福耳密酸水含輕養福耳密酸四分之三如將乾草酸添在所得之福耳密酸水加熱令消化待冷而結顆粒則草酸收其水取出其顆粒蒸之即成淨輕養福耳密酸加冷即成顆粒

造此物最奇之法可將死物成之因福耳密酸與濃硫強水相和加熱則變爲水與炭養其式爲

輕養炭輕養二輕養上二炭養

依此理可反其法用原質相合而得之將濕鉀養輕養盛於瓶內加熱至二百十二度而其瓶滿以炭養則炭養爲鉀養輕養所收而成鉀養福耳密酸其式爲

鉀養輕養上二炭養二鉀養炭輕養即鉀養福耳密酸

將此質加以淡硫強水而蒸之即得福耳密酸此用死物質成生物質比前所言造醋酸之法更簡因其炭養不必用植物動物炭可將鋇養炭養與鐵相和加熱而得之此爲福耳密酸實可用死物合成之據如用以脫里福耳里鈉即鈉養炭輕養亦能收炭養而成鈉養以脫里福耳密酸即鈉養炭炭輕養此質與鈉養布路比阿尼酸同原質

福耳密酸之性與醋酸相同惟其濃者遇人之皮膚比醋酸更猛

福而福而哇里即炭輕養即蟻油此用阿美里類之質與

錳養與硫强水蒸餾耳密酸時同時所成如欲多造可將
麩皮浸於淡鉀養冷水去其小粉與酵路登另用硫强水
一分清水一分相和待冷與前麩四分同入甑內蒸之蒸
時另令水氣噴入甑內則透出之水內有福而福而哇里
如用分蒸之法即能分出無色之油類質有苦杏仁之氣
味見空氣而變褐色水內稍能消化遇極濃之硫强水則
消化而成葡萄色之流質添以水則沈下而仍復原形福
而福而哇里能收銀養內之養氣同於阿勒弟海特類又
能與鈉養硫養相合成顆粒福而福而哇里與養氣化合
變爲貝路茂雪酸即炭輕養其貝路茂雪酸之取法用膠
或乳糖造茂雪酸而後蒸之所有福而福而之正名應爲
貝路茂雪酸阿勒弟海特遇淡輕變爲海得路
偏蘇阿美弟則以同理其福而福而哇里能變成福而福
而阿美弟其二式爲

三炭輕養（即苦杏仁油）二淡輕二炭輕淡（即海得路偏蘇阿美弟）六

輕養

三炭輕養（即福而福而哇里）二淡輕二炭輕淡養（即福而福而阿美弟）二

六輕養

海得路偏蘇阿美弟與鉀養水相和成阿瑪里尼或偏蘇
里尼即炭輕淡即以同理福而福而阿美弟與鉀養相和
令沸即成福而福而以尼即炭輕淡養爲同原質之物
布低里酸即輕養炭輕養不但在變壞之牛乳油內所得
又在肉之汁內發酵常變成此物取此酸質最便之法用
糖水令遇乾酪（見二十一卷）不久而糖變酸因有乳酸在內如
屢次添以白石粉滅其酸則能全變爲稠質即鈣養乳酸
即鈣養炭輕養其糖變成乳酸觀二物之式易明其理即

蔗糖一分　炭輕養
乳酸二分　炭輕養

所得之稠質漸漸略變爲流質發出氣泡其泡內爲炭養
與輕氣此因鈣養乳酸發酵而變鈣養布低里酸其式爲

二鈣養炭輕養（即乳酸鈣養）＋輕養＝鈣養炭輕養（即低里酸鈣養）＋布低里酸

＋鈣養炭養＋三炭養＋輕

鈣養布低里酸與淡鹽强水相和蒸之即得布低里酸之
水將此與多鈣綠相和其酸質浮出如油形其臭與壞乳
酥相同（人出之汗亦有布低里酸並同級數之質發臭）阿尼酸與加布路以酸凡有多人聚居一室所生
之臭亦因有此酸

醋酸類之酸質用原質相合而成之理　此事有一甚奇
之法能以代法用醋酸造布低里酸將鈉與醋酸相和加
熱則漸漸消化而放輕氣冷則結成鈉醋酸以脫之顆粒

即醋酸以脫有鈉一分劑以代輕氣其式爲

炭輕養炭輕養(即醋酸以脫)炭輕養(即鈉醋酸以脫)炭輕

鈉醋酸以脫與以脫里碘相和盛於封密之器內加熱二百十二度歷數小時則其鈉換去而有以脫里代之即成以脫里醋酸以脫即布低里酸以脫其式爲

炭輕養炭輕鈉養(即鈉醋酸以脫)炭輕碘(即以脫里碘)=鈉碘炭輕養炭輕養(即二以脫里醋酸以脫)炭輕養炭輕

此以脫之氣味與薄荷油略同而其原質同於加布路以酸以脫即炭輕養炭輕養用此質所取二以脫里醋酸與加布路以酸即輕養炭輕養同原異物

級數內之第二箇酸質即以難弟酸即輕養炭輕養其取法用阿美里碘遇鈉醋酸以脫變成之以脫而得之其式爲

炭輕養炭輕鈉養(即阿美里醋酸以脫)炭輕碘=鈉碘炭輕養炭輕養

從此以脫能得阿美里醋酸此質同於以難弟酸以上所有各種變化能指出葡萄皮發酵所成與醋酸類相配之醋質

鈉與以脫里酸碘遇醋酸以脫所成之各質內有一流質爲炭輕養此質與蝓類本質相和而蒸之即變成以脫里阿西多尼即炭輕炭輕養與布路貝阿尼酸之阿西多

令以脫里一分劑代輕氣一分劑其二爲二米以脫里醋酸即米以脫里二分劑代輕氣二分劑

二鈉醋酸以脫遇以脫里碘即成二以脫里醋酸以脫其式爲

炭輕養炭輕鈉養=炭輕碘(即以脫里碘)=鈉碘炭輕養炭輕養(即二以脫里醋酸以脫)炭輕養炭輕

即布路貝阿尼炭輕養同原質其式爲

炭輕養上二銀養輕養二炭輕養即以脫里阿西多尼上炭輕養即酪上二銀養炭養

又有一流質爲以脫里酸碘遇二鈉醋酸以脫所成其質爲炭輕養從此質與銀養水相和蒸之可成二以脫里阿西多尼即炭輕二炭輕養其式爲

炭輕養二銀養輕養二炭輕養即以脫里上炭輕養

上二銀養炭養

二以脫里阿西多尼爲流質其氣如樟腦加熱二百八十度而沸與布低路尼即沸界二百九十度爲同原質又與以難弟酸阿勒弟海特即以難拖里沸界三百十二度同原質

醋酸以脫與鈉與米以脫里碘相和即得相配之米以脫里阿西多尼

米以脫里阿西多尼即炭輕養有克羅路福密之氣同於以脫里鋅過阿西台里綠所成之以脫里阿西台里即炭輕養炭輕

二米以脫里阿西多尼即炭輕二炭輕養有怕而司里之氣味

發里里阿尼酸即輕養炭輕養之數種鹽類能作藥材最多爲鋅養發里里阿尼酸

此酸質在發里里阿尼草根內取出又在蓋拉大玫瑰花之子取得乾酪腐爛時之臭亦含此質

亦含此質

如欲用材料造取可將甫司里油即炭輕養與硫養與鉀養二鉻養相和蒸之則鉻養之養令甫司里油之一分變爲發里里阿尼酸其式爲

炭輕養上養二炭輕養

所得之質尚非淨發里里阿尼酸但含阿美里發里里阿尼酸即炭輕養炭輕養如將此質與鉀養輕養相和即化分成甫司里油與鉀養發里里阿尼酸其式爲

炭輕養炭輕養上鉀養輕養即甫司里油二炭輕養

養炭輕養

鉀養發里里阿尼酸與硫養相和蒸之即得發里里阿尼酸爲油形之流質其臭最奇略同於布低里酸分出醋酸類之易散酸質爲化學家常用之法此法凡含兩種酸質之物其沸界不同用鹼類減其酸而蒸之則兩酸質之沸界小者能透出其餘與鹼類相合而留在甑內

如以此法分出發里里阿尼酸即三百四十七度而沸者

與布低里酸卽三百十五度而沸者兩物相合而不知其分數可將其質分爲兩等分先將一分加鉀養至適足減其酸而添入又一分則發里里阿尼酸與鉀養化合而餘於氈內其布低里酸因易化散而透出如發里里阿尼酸與鉀養化合而尚有餘則其餘者亦透出而與布低里酸相并氈內惟存鉀養發里里阿尼酸將此質與硫養相和蒸之卽得淨發里里阿尼酸再將取得之布低里酸分爲兩分如前法蒸一二次則可分盡其發里里阿尼酸如發里里阿尼酸不足與鉀養化合則氈內尚雜鉀養布低里酸而所透過者爲淨布低里酸將氈內所餘者與硫強水相和蒸之卽得兩種酸質相合之物再分半而蒸之卽能分出

無論兩質之數如何以此法蒸之必得一種最淨者又以同法能分出三種或多種易化散之質惟其工則繁而必多蒸數次

肥皂

製造此物已數百年矣然知其變化之理纔數十年耳西歷一千八百十三年舍夫羅勒始能詳考此事以前則俱未知所用之油類爲何原質所成

一千八百年至今化學盛行舍夫羅勒考出之益處不少惟當時生物化學尚甚略而生物之分類尚未定亦無有書籍考其據可見舍夫羅勒之深思好學也

舍夫羅勒之時化分生物所用之法甚繁甚難而其各質依分劑化合之理不過知其大略所以化分所得之物亦難知其何物且無定法知其何據則開此生物化學之門徑俱藉舍夫羅勒之功

肥皂爲鹼類與定質油或流質油合成所用之鹼類祇有兩種一爲鉀養一爲鈉養鈉養所成者爲稠質鈉養所成者爲定質所用之油類爲牛油或羊油巴辣麻油椰子油燒肉所出之浮油海狗油鯨魚油

硬肥皂格料之法將鈉養炭養水與石灰相和收其炭養鈉養輕養水可用虹吸取出鈣養炭養不消化於水而沈下

油內先添淡鈉養水合溶卽用濃者卽初成之肥皂包住未變化之油而成小粒不能在濃鹼水消化故必漸使變化俟變成者愈多其鹼水須愈濃至不皂油形而全變爲肥皂而止分出其水加以鹽水因肥皂不能在鹽水消化也燒肥皂之鍋內既有鹽水則肥皂浮在面上鍋底有雜

門放出鹽水而取肥皂置另器內使硬然後切成條塊。

此化學之理。乃油類爲兩種油質合成一爲司替阿里尼。其質爲炭輕養（卽甘油一分）哇里以尼居一分。

成之物司替阿里尼居三分。哇里以尼居一分。

各種油類質遇鈉養。卽化分成司替阿里酸與哇里以酸。而與鈉養合成肥皂。另成一甜味之油類名各里司里尼。爲流質。能與水融和。此兩種變化。以下兩式明之。

炭輕養三炭輕養（卽司替阿里尼）＋三鈉養輕養＝三鈉養炭輕養（卽各里司里尼）＋養上炭輕養（卽各里司里尼）

炭輕養三炭輕養（卽哇里以尼）＋三鈉養輕養＝三鈉養炭輕養（卽各里司里尼）＋養上炭輕養（卽各里司里尼）

牛羊油與鈉養合成之肥皂。爲巴辣麻的尼。卽炭輕養。爲定質。

鈉養哇里以酸約四分之一。水十分之二至十分之三。

巴辣麻油其質之大半。爲巴辣麻的尼。卽炭輕養三鈉養輕養＝三鈉養炭輕養＋養上炭輕養（卽各里司里尼）

之油。將此油與鈉養消化成鈉養巴辣麻的酸。與各里司里尼其式爲

炭輕養三炭輕養（卽巴辣麻的尼）＋三鈉養輕養＝三鈉養炭輕養＋養上炭輕養（卽各里司里尼）

魚類所出之油。大半爲哇里以尼。故與鉀養輕養相合。卽成鉀養炭輕養。卽稠質肥皂之大半。

加司的里肥皂爲椀槐油所成。內含哇里以尼。與司替阿里尼合。類名爲瑪加里尼。此質爲巴辣麻的尼與鈉養司替阿里酸合。成者所以加司的里肥皂。爲鈉養哇里以尼與定質油的酸與鈉養司替阿里酸三物所成。

花紋肥皂之內有鐵養排列。故能成花紋。此種含水較少。如含多水則傾於模內。鐵質沈下。而不肯成花紋。但現所造者不能以花紋而知其水之多少。因有作僞之法。將多含水之肥皂添以鐵養硫養。並稍含鈉硫之鹼類水。則化成鐵硫之花紋。（肥皂含水多於十分之三則無法能使其成花紋矣。）

黃色肥皂。不但用牛羊油與巴辣麻油。尚欲用松香。（見第三卷松香油亞同類之質節）卽肥皂將成之時添入。

稠質肥皂不用鹽水分其水。須熬之。得所需之濃而止。

透光肥皂將乾硬之肥皂。先用熱醋消化而蒸之。俟稍大半透出之後。傾於模內。

舍矽之肥皂。將肥皂與鈉養矽養相合而成。

各里司里尼肥皂。將油類質與鹼類水少許加熱至四百度久至二三小時。則變成之肥皂。自有各里司里尼相合於內。

各種肥皂所含之水不等。最多者居百分之七十分或八十分至少亦三十分。

以上合成肥皂之理近來用法證之嘗將各里司里尼與油類酸質合成其油質

取油類酸質之法　各種肥皂類與酸質相和則化分其鹼類而與酸質化合故其油類酸質變爲疋質如司替阿里酸巴辣麻的酸或變爲流質如哇里以酸如牛羊油與鈉養水合成之肥皂用熱水消化之而加果酸至有餘則其面上有油類質冷時結成牛乳形之物此爲司替阿里酸與哇里以酸兩種酸質加以壓力則哇里以酸分出而餘者爲司替阿里酸此質先在醋內消化令成顆粒後在以脫內消化令成淨顆粒

司替阿里酸爲明亮無色之片形其質爲輕養炭輕養不能在水內消化能在熱醋內消化藍試紙遇之即變紅

司替阿里酸不能在水內消化惟與鹼類合成之質始能消化所以尋常之肥皂即含鈉養司替阿里酸者與鈣養水或鎂養水相合即成鈣養司替阿里酸或鎂養司替阿里酸分出而不能消化故用漉水與肥皂洗濯油膩其肥皂內之酸質不能消化於水浮出而生白皮一層

油燭

牛羊油加熱至一百度即鎔惟司替阿里酸加熱至一百五十九度方能鎔故用司替阿里酸造燭甚妍於牛羊油不但熱地不能自鎔而燒時亦無油溢淚流之弊又司替阿里酸在燭心變化之氣成火甚亮所以西國之燭大半用司替阿里酸造成（尋常之燭用司替阿里酸與巴辣麻的酸相合爲之）

司替阿里酸與油類分開之法將油鎔化與鈣養水相和令水氣遍過數小時得熱二百十二度則其油變爲鈣養司替阿里酸與鈣養哇里以酸濾取其質以硫強水化分之即得司替阿里酸與哇里以酸相合之質傾出成薄板而將棧席與薄油板間層相疊加以大壓力則哇里以酸之流質分出其定質爲司替阿里酸與巴辣麻的酸俱爲造燭之料

更便之法用硫強水分出牛羊油內之定質酸類此法英國用以製巴辣麻與椰子油將油置鍋內添以濃硫強水六分油重之一噴汽三百五十度之熱數小時之久則各里司里尼之一分變爲二硫養各里司里尼即炭輕養二硫養其餘者爲硫強水所化分而有炭養與硫養氣發出所餘黑色之質爲巴辣麻的酸與司替阿里酸與哇里以酸三種酸質所合其哇里以酸一分變爲以拉以的酸其原質與哇里以酸同惟其鎔化之界爲一百十三度所以取得之定質比前法更多將所得之質以水洗之多次淨其黏連之強水與各里司里尼硫養盛於銅甑蒸之噴汽

六百度之熱其加熱之法令氣通過燒紅之鐵管因油類之酸質乾蒸之必致化分噴以熱汽則易透過而不變質餘內所餘之質黑色如柏油可作黑火漆之用蒸得之油類酸質打碎成小塊用機席如法壓出其哇里以酸此法不必用佳料雖極壞之油亦可蒸取而造好燭如燒骨做膠所出之油織布之羊毛洗出之油並可作此用可見此法之內其巴辣麻的酸司替阿里酸哇里以酸俱從油類所含之巴辣麻的尼司替阿里尼哇里以尼而成者因收得輕養而分出各里司里尼即同於用鹼類成肥皂之理

以上化分之事分為兩層其一將最濃硫强水添入原油質而不加熱則與各種質合成硫養司替阿里酸硫養巴辣麻的酸硫養哇里以酸硫養各里司里酸此各酸質俱能在水內消化而不能在酸水內消化惟硫養各里司里酸酸水亦淨化其二將含硫養之油類加以大熱令遇水氣化分之則硫養各里司里酸大半在未蒸之前化分為次質

油類分出其定酸質用重加熱汽之法能得其淨各里司里尼用餾蒸之而以六百度熱之汽噴之則其油類酸質各里司里尼透過其分出油類酸質之法加壓力則定質流質分離其油類之底有各里司里尼與水融和蒸濃之為甚甜無色之油形質依此理將巴辣麻的尼用重加熱汽蒸之則其式為

炭輕養三炭輕養（即巴辣麻的尼）十六輕養二三輕養炭輕養十炭輕養（即各里司里尼）

用原質造各種油類質其變化之事與前相反將司替阿里酸或巴辣麻的酸或哇里以酸三分劑添以各里司里尼一分劑盛於管內封密加熱至五百度歷數小時則分出水六分劑所得者為司替阿里尼或巴辣麻的尼或哇里以尼

又以同法用各里司里尼與油類酸質一二分劑相合成數種雜質所以司替阿里尼類之內有以下有級數之質

一司替阿里尼　炭輕養二　炭輕養十二輕養

二司替阿里尼　炭輕養二二炭輕養十四輕養

三司替阿里尼　炭輕養二三炭輕養十六輕養

其第三質為自成之定質油所含之司替阿里酸不但油類酸質能與各里司里尼相合而成各里司里弟質若用醋酸與褊蘇以酸亦能成此物

輕氣酸類質能以同法令各里司里尼改變如將各里司里尼即炭輕養遇鹽强水則成克羅路海特里尼即炭輕

養綠其各里司里尼與鹽強水一分劑相合而分出水二分劑

二克羅路海特里尼即炭輕養綠用各里司里尼與鹽強水四分劑分出

三克羅路海特里尼即炭輕綠用各里司里尼與鹽強水六分劑分出

三分劑相合則有水六分劑分出

銀養添入此水能令克羅路海特里尼復爲各里司里尼

已考克羅路海特里尼之變化而得一法能將三質點之金類質即各里司里尼變爲二質點之醋質即各里哥里尼

如克羅路海特里尼遇汞內消化之鈉則變布路貝里尼

各里哥里其式爲

炭輕養綠即克羅路海特里尼上輕養上鈉川炭輕養上鈉養上鈉

各里司里尼與酸質相合成各種雜質其化合之時有水之原質分出如以脫里從醋內分出相似從此化學家以各里司里尼亦屬金類質有一事略可爲據即各里司里尼能與硫養化合成硫養各里司里酸即炭輕養輕養二硫養又與燐養化合成同類之質即同於醋能與硫養或燐養合成酸類質一例又有人造成一質疑其與各里司里尼之相關同於以脫與醋之相關此質名各里司里尼

以脫即炭輕養其與各里司里尼炭輕養之分別不過少含水三分劑所以司替阿里酸與各里司里尼能成司替阿里尼之變化似乎用醋酸與醋能倣醋酸以脫觀下二式自明

輕養炭輕養即醋酸上炭輕養輕養即醋酸川炭輕養上

二輕養

三輕養炭輕養即阿里酸司替上炭輕養三輕養即各里司里尼醋川炭輕養三炭輕養即阿里尼司替上六輕養

此二物之變化有一分別如第二式有醋質三分劑而其各里司里酸醋有水三分劑放出化學家因此式並各里司里尼一原點爲母則各里司里尼能與酸質相合成各種雜質其化合之時有水之原質分出如以脫里從醋內分出相似從此化學家以各里司里尼亦屬金類質有一事略可爲據即各里司里尼能與硫養化合成硫養各里司里酸即炭輕養輕養二硫養又與燐養化合成同類之質即同於醋能與硫養或燐養合成酸類質一例又有人造成一質疑其與各里司里尼之相關同於以脫與醋之相關此質名各里司里尼

母輕養則得醋爲炭輕養而以脫里爲炭輕養

母爲輕養則各里司里酸醋即各里司里尼爲炭輕養而各

里司里酸以脫爲炭輕養

試取各里司里尼之法將橄欖油與蒸陀僧與水相和令

沸則其司替阿里酸匙里以酸巴辣底的酸與鉛合成鉛膏而俱不能消化其各里司里尼能在水內消化再有鉛養少許同消化再令輕硫氣通入水內則結鉛硫沈下將所得之流質熬至所需之

各里司里尼可作外科之藥品據於皮膚即輭潤點於耳內能治整此性俱藉其油類之形而不易化散故能令皮常濕而不乾因此漸漸變輭

各里司里尼盛於甑內蒸之即化分如噴極熱之汽於內而蒸之則不變質其化分所發之霧嗅之難受名阿克羅阿里以尼即炭輕養此質爲各里司里尼所變成者油燭燭祇有司替阿里酸與巴辣底的酸而無各里司里尼故吹熄之後不發此臭

吹熄而其心漸焰所發之臭即此阿克羅阿里以尼也洋阿克羅阿里以尼之取法將各里司里尼與無水燐養相和而蒸之則水四分劑分出其式爲

炭輕養下四輕養二炭輕養

阿克羅阿里以尼爲無色之流質其霧甚臭而辣偶入眼內痛而流淚惟在化學之事甚有意趣因此質爲阿來里類之阿勒弟海特見第六卷所以能連阿來里類於各里司里尼類如將此質與銀養相和則變阿克羅以里酸即炭輕養

養此質與阿克羅阿里以尼之相關同於醋酸與阿勒弟海特之相關其阿來里磺與阿來里酸酯已詳論於第六卷

阿來里類與以脫里類必並行大略阿來里酯爲有級數類酯質之一質其級數之公式爲

炭輕養又一有級數之酸質類與醋酸相配之公式爲

炭輕養茲將級數類所巴知之質列左

阿克羅以里酸類之酸質

質名	分劑式	材料
阿克羅以里酸	炭輕養	阿克羅阿里以尼與養氣化合
克羅岑尼酸（即巴豆油酸）	炭輕養	巴豆
安者里酸（即胡荽油）	炭輕養	胡荽根
貝路太里比酸	炭輕養	松香油
大瑪路里酸	炭輕養	雌牛尿
嵌末夫里酸	炭輕養	樟腦
木令記酸	炭輕養	木令格阿坡的辣油即扁油
海波其乙酸	炭輕養	花生油
非司拖里以酸	炭輕養	司潑末鯨魚油
陛里以酸	炭輕養	大半油類質
杜格里酸	炭輕養	杜格里額鯨魚油（此種魚產於北極海）

布拉西酸　炭輕養　芥子油即辣根之油
衣魯西酸　炭輕養　茶油
以上各酸質爲一本類之質其鹽類令醞類一分劑代輕氣一分劑或用本質與最少養氣之質一分劑代水一分劑
視下表可知阿來里類之要質並其以脫里類所有相配之質

以脫里類質　炭輕炭輕
以脫里　炭輕養炭輕養
以脫　炭輕養
酯　炭輕養
以脫里碘　炭輕養炭輕養
醋酸以脫　炭輕養
阿勒弟海特　炭輕養
醋酸　炭輕養
以脫里硫　炭輕硫
三以脫里阿米尼　淡三炭輕
四阿來里淡養輕養　淡四炭輕養輕養
各里司里尼與燐碘相和而蒸之卽成阿來里碘卽炭輕碘見第六卷此流質與溴相和卽成阿來里三溴卽炭輕溴如將此質以銀養醋酸化分之卽成三阿西低尼各里司里弟其式爲

阿來里酸以脫　炭輕養炭輕養
阿來里酸酯　炭輕養輕養
阿來里碘　炭輕碘
阿來里醋酸　炭輕養炭輕養
阿來里硫　炭輕硫　卽蒜油
三阿來里阿米尼　淡三炭輕
四阿來里淡養輕養　淡四炭輕養輕養
各里司里尼與燐碘相和而蒸之卽成阿來里碘卽炭輕碘見第六卷此流質與溴相和卽成阿來里三溴卽炭輕溴如將此質以銀養醋酸化分之卽成三阿西低尼各里司里弟其式爲

炭輕溴　三銀養醋酸　卽三阿西低尼
炭輕養三醋酸　三銀養輕養　卽炭輕養
三阿西低尼遇銀養輕養卽成各里司里尼其式爲

炭輕養三醋酸三銀養輕養　卽炭輕養三銀養醋酸
觀此式則爲一質點之本質阿來里炭輕變爲三質點之本質各里司來立炭輕

前已言各里司里尼與瑪內糖卽炭輕養之相關又言各

里司里尼爲發酷酵變成之質瑪內糖爲發膠酵變成之質

瑪內糖與醋酸類之酸質相合加以大壓力而再加熱則所成之雜質與各里司里尼以同法造成之質相似如用司替阿里酸其式爲

炭輕養（即瑪內糖）十三炭輕養（即司替阿里酸）二炭輕養（即三司替阿里尼瑪內糖）十七輕養

此有水七分劑放出各里司里尼只有六分劑放出如更考之可知瑪內糖不是各里司里尼相似之質而其相似之質爲瑪內打尼其取法將瑪內糖加熱至四百度令放水一分劑其式爲

炭輕養（即瑪內糖）十二炭輕養二（即瑪內打尼）

此瑪內打尼即瑪內糖各里司里尼凝結重油形之質其里尼所以考自成之油類取得此質易錯爲各里司里尼重率爲一六各里司里尼添入強水一次只可少許每添如將瑪內糖與油類酸質合成則難與司替阿里尼色辣和待冷以最純之各里司里尼漸漸添入消化然後緩傾一次將器浸於冷水不可微有生熟淡養各里司里尼沈於極多之水則其淡養各里司里尼原質之排列下之後傾出其水而取其油盛於瓶內添以清水搖之換水五六次洗至極淨而止淡養各里司里尼遇硝強水所放極猛而其造法則極易將最濃硝強水與硫強水等分相和待冷以最純之各里司里尼漸漸添入消化然後緩傾與棉藥略同（見第十卷棉藥之原質節）即各里司里尼遇酸質瑪內糖之養氣則放出輕氣三分劑而以淡養三分劑代之其式爲

淡養（即各里司里尼）十三（輕養淡養）二炭輕養（即淡養各里司里尼）十六輕養

此藥比棉藥爆裂之性甚猛同於汞爆藥試將一滴置砧

上急打之立燃而得大響雖有水在內亦然如用一滴沾於紙而打之則爲極細之塊而飛散然盛於淺器而引點之則延燒甚緩如在空露之處盛於不封閉之器而加熱稍有爆裂之性如密封而加熱則爆裂甚猛熱至三百六十度已足爆裂常用此藥開山礫石在石作一洞另用火藥少許作引火器令打着此藥或言此物一分能代火藥十分又運動之時常能自燒而生大患此物設未洗盡而藏之日久則易自化分成淡養之霧而有變成草酸之顆粒所以化分時發出之氣質增多則壓力大而自裂如有多瓶裝於一箱則全箱之瓶受其振動而盡碎

淡養各里司里尼易在以脫並木酒內消化醋內亦稍能消化如消化之後添以水即可分出之

此物加冷至四十度即能凝結如食一滴即令腦中大痛多食則大受其毒矣

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

流質油定質油

定質油無論動物植物所出其性與原質無大異惟有數種中立性之質變成肥皂之時俱能分出各里司里尼並醋酸類或相似類之酸質

植物定質油類內最有用者爲巴辣麻油此油爲阿非利加所產之巴辣麻樹將此樹所結之果壓碎而浸於熱水取得之初得之時爲半流半定之質後則有發酵之意約是所含蛋白之故因此巴辣麻的尼之炭輕養變爲各里司里尼與巴辣麻的酸其油本爲黃色之質欲變白之用硫養與鉀養二鉻養則收出其黃色之料疑即柏油

椰子油在椰子之肉用大力壓出亦爲半流半定之質多含醋酸類之酸質成肥皂之時即能分出內有加波路以酸與加波里里酸與如弟酸與羅里酸與美里司低酸與巴辣麻的酸

以上各種定質油俱宜作肥皂與燭之用

橄欖油之取法將橄欖壓碎得其細而淨者再浸於水內令沸又得其粗者可作肥皂之用橄欖油熱三十二度大半凝結此凝結之一分名爲瑪加里尼即炭輕養此質在醋內消化比司替阿里尼更少比巴辣麻的尼更多瑪加里尼變成肥皂則成各里司里尼與瑪加里酸即炭輕養此酸質略爲司替阿里酸與巴辣麻的酸二種酸相合而成如浸於醋內消化而屢次得其顆粒則能分出其司替阿里尼而巴辣麻的酸消化於醋內瑪加里酸鎔化之熱度一百四十司替阿里酸一百五十九巴辣麻的酸一百四十四如將巴辣麻的酸十分司替阿里酸一分相和則鎔化之度祇一百四十

橄欖油冷至三十二度以下所有不凝結者名哇里以尼即炭輕養略爲橄欖油四分重之三比定質油類更難成肥皂而成肥皂之時變成各里司里尼與哇里以酸即炭輕養此質與別種油類酸質之分別因四十度以上爲流質又能收空氣之養氣變爲新酸質遇冷亦不凝結

紡羊毛紗多用哇里以酸令其羊毛鬆滑舊法用橄欖油然難洗去哇里以酸則易被醎類消化或用淡輕哇里以酸在染棉布時令其阿尼里尼染料收進

哇里以酸乾蒸之即成顆粒之質名西巴西酸爲有級數二分劑內酸質之一其一類內之別質俱能用硝强水與哇里以酸造之茲將一類之各質列表

二本油酸質類

質名	分劑式	材料
草酸	炭輕養	所勒里草
瑪路尼酸	炭輕養	瑪里酸與養氣化合
色克西尼酸	炭輕養	琥珀
里比酸	炭輕養	哇里以酸與養氣化合
阿弟比酸	炭輕養	哇里以酸與養氣化合
貝米里酸	炭輕養	哇里以酸與養氣化合
蘇毘里酸	炭輕養	司替阿里酸與養氣化合或從鞣木取出
安可以酸	炭輕養	蠣白蠟與養氣化合或椰子油與養氣化合
立帕格里酸	炭輕養	蠣白蠟與養氣化合或椰子油與養氣化合
西巴西酸	炭輕養	蒸哇里以酸所得

此類酸質之中立性鹽類取法令輕氣二分劑以金類代之或水二分劑以含極小分養氣之質代之如鉀養色克西尼酸之質爲炭輕鉀養或二鉀養炭輕養

此類有九種酸質從阿西低酸至加布里酸止即炭輕養俱在硝强水遇哇里以酸所成之質內得之

橄欖油藏久即變壞而發甚臭之氣此變化同於巴辣麻油之變化內空氣內之養氣遇油蛋白之質而成其中立性之質有幾分化出而與成肥皂相同其相配之酸質放出之後則發臭如將此油置於水內令沸後用淡鈉養水洗之仍復原物

杏仁油之取法同於橄欖油其質亦略同菜油之質祇有一半爲哇里以尼故比別種油易結

此油西國俱用點燈燃用生油點燈必有燈花漸大此因子內壓出膠類之質可分出之將油一百分加硫强水二分則其膠類之質變爲炭而油不變俟質沈下取其油用水洗去强水另用炭屑隔濾

胡麻油所含之哇里以尼比前各種更多冷至冰界以下二十度不結惟多遇空氣自能變定質故可爲油漆之用

凝結之時收得養氣甚速嘗有惜此油之布或麻留積成堆不久即自燃此油與養氣化合即成易化散之質其臭略如阿格路里尼能令生紙變爲濃色舊書之臭並變色即因墨內之油

胡麻油遇空氣凝結之事能令更速添以鉛養二十分之一或錳養十分之一而加熱即成速乾油用此金類與養氣化合之質蓋豫添以養氣也

胡麻油易乾之性疑是哇里以尼有格外之奇性或言不是尋常之哇里以尼乃變肥皂之時生一酸質名爲利尼阿里以酸胡麻油加熱多時則漸濃可用作印書之墨料

此油熬至甚濃之後與淡硝强水相和令沸即變成假象

皮爲醫家外科之器所常用

蓖麻油爲蓖麻之子所取出合成肥皂則發一種奇酸質爲利西尼阿里以酸即輕養炭輕養比哇里以酸多含養氣二分劑將蓖麻油乾蒸之即成以難弟酸即輕養炭輕養又有以難拖里即以難弟酸阿勒弟海特即炭輕養若將蓖麻油與鉀養輕養相和蒸之即得加布里酸醋即炭輕養蓖麻子壓出之油比用熱燒出之油能久存而不變壞橄欖油亦然蓖麻油在醋內消化易於別種難化散之油

各種魚油如海狗油鯨魚油大半爲哇里以尼之質而其臭因含數種易散之酸質如發里里阿尼酸等

各特魚肝油所含之哇里以尼與司替阿里尼之外尚有阿西低尼少許即炭輕養成肥皂之時即變醋酸與各里司里尼有人分出其膽汁之料少許內有極微之碘與溴

乳油含定質油三分之二此定質大半爲瑪加里尼見前又含布低尼而其布低尼能變各里司里尼與布低酸即輕養炭輕養其流質之一分大半爲哇里以尼乳油有布低里尼少許與加布路以尼與加布里尼成肥皂時變成各里司里尼與布低里酸即輕養炭輕養加布路以酸即輕養炭輕養各質之氣甚臭

新乳油無甚臭味因無易散之酸質惟存之日久而乳內之加西衣尼在取油時未曾分盡則其油類自變爲各里司里尼與各種易散之臭酸質如取油時加以多鹽則其油不多變化

牛羊油大半爲司替阿里尼故其質硬惟猪油則哇里以尼爲多故其質輭此各油類俱含瑪加里尼人油大半爲哇里以尼與瑪加里尼而其瑪加里尼疑是司替阿里尼與巴辣麻的尼相合而成

司巴瑪油從司巴瑪鯨腦漿取得其奇臭因含一種油質名夫雪尼尼其實爲發里里以尼因變肥皂時即成各里司里尼與發里里阿尼酸即輕養炭輕養

司巴瑪息的又名西低尼爲定質油類有明亮美觀之形此質與尋常之油性大不同不易變肥皂而變成肥皂之時不生各里司里尼惟有別種醋類質代之如以脫辣即炭輕養爲白色明亮之定質能蒸而不變化

司巴瑪息的油所作之肥皂如用酸質化分之即成巴辣麻的酸即輕養炭輕養舊名以脫辣酸其相配之醋質爲以脫辣

司巴瑪息的油收得水之原質即成巴辣麻的酸與以脫辣似乎司替阿里尼能成司替阿里酸與各里司里尼其

式爲炭輕養（即司巴瑪息的）＋二輕養＝炭輕養（即以辣麻的酸）＋輕養炭輕養（即巴辣麻的酸）

依其雜本質之理以脫辣必爲西低里養輕養即炭輕養輕養而爲西低里類與以脫里類並行之醋質業已考得有級數類之各質如後表

西低里類	以脫里類	炭輕養	分劑	常材料	鎔度
西低里尼	以脫尼	炭輕養	中立性油類名	炭輕養	牛羊油	二五至二五七
西低里以脫酸	以脫	炭輕養	司替阿里尼	炭輕養	巴辣麻油	一二四至一二四五
以脫辣	以脫	炭輕養輕養醋	巴辣麻的尼	炭輕養	橄欖油	一一六
巴辣麻的酸	以脫酸	炭輕養輕養醋酸	瑪加里尼	炭輕養	橄欖油	三二以下
司巴瑪息的	以脫	炭輕養炭輕養	哇里以尼	炭輕養	司巴瑪息的	三〇
蠟白蠟爲一種蟲所成此蟲類乎染料之呀酮米蟲其變化之原質排列似乎司巴瑪息的如以鉀養輕養相和消化之即成西路低尼即西立里酸醯即炭輕養輕養與以脫辣相配又成西路弟酸即輕養炭輕養與巴辣麻的酸相配其西路弟酸亦能從蜜蠟取得其取法溶於沸醋內待冷即結顆粒蠟常有三分之一爲美里西尼即炭輕養此質與司巴瑪息的相似成肥皂之時即變爲巴辣麻的酸與蜜里西尼即炭輕養此質與司巴瑪息的相似成肥皂之時即變爲巴辣麻的酸與蜜里西尼	西低尼	炭輕養	相配之酸質	分劑	鎔度
	美里西尼	炭輕養	蜜蠟		
	司替阿里酸	炭輕養	一五九		
	巴辣麻的酸	炭輕養	一四四		
	瑪加里酸	炭輕養	一四〇		
	哇里以酸	炭輕養	四〇		

巴辣麻的酸　炭輕養　一四四

巴辣麻的酸

英國蒲陸山撰
英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

植物酸質

草酸 此質甚毒，卽炭輕養常在所勒里草葉內與鉀養化合成鉀養二草酸，其質爲鉀養輕養二炭養二輕養又在路巴伯葉梗內又在數種海草內爲鈉養草酸又在數種青苔內有數種青苔大半爲鈣養草酸木內亦有鈣養草酸間有動物生病時亦成鈣養草酸或隨小便而出或存膀胱成痲症俗名桑子石痲荒身內之炭並輕氣當與養氣化合成炭養與水如其變化之各法有病則漸變草酸而不成應得之質

生物質遇放養氣之質收其養氣而成新質者其內所含炭質除炭養之外無有別種含炭之質比草酸爲常見者此所言生物質之內其不含淡氣者如糖炭輕養小粉炭輕養與木紋之質爲最多

草酸在印花布內有大用亦能洗淨皮與銅略能消化普藍作藍錠等又能洗去白廠布之鐵鏽污痕多取之法用鉀養輕養與鈉養輕養令與木屑化合但用鈉養輕養不能成草酸但用鉀養輕養雖能成而價貴故將鉀養輕養一分劑鈉養輕養二分劑其得重率一三五與木屑相和成濃膠則水化分而放輕氣其養氣含本變爲草酸而木成灰色之質略有草酸四分之一將所得之質與水相和卽有鉀養草酸不消化再與鈣養相和而澱之則草酸變爲鈣養草酸而不肯消化而鉀養鈉養則消化於水濾去其水而用淡硫強水化分之卽有鈣養硫養爲難消化之物取水熬乾卽成草酸顆粒卽輕養炭二輕養其鹼類水不必棄去可以熬乾燒紅卽能去其生物質再用鈣養水化分所含之炭養凡用木屑取草酸其所得之顆粒爲木屑之半重

前法未得之時草酸之價大於今一倍舊法用硝強水與漿糖或小粉糖（虎第丸譽醣類節）前人因用糖爲之故取名爲糖酸所用之器以鉛爲之其糖未與養氣全化合卽不能侵鉛如小試之將小粉一百磅硝強水重率一八量杯一兩又四分兩之一相和則名發淡蒸霧此因硝強水放其養氣之故發霧畢後可取其水換置瓷鍋內漸漸熬至六分體積之一待冷則成長立方形之顆粒卽草酸

草酸顆粒爲炭輕養漸加熱至二百十二度則放水而不鎔如忽加以熱則先鎔而後放水如將其顆粒盛於試筒

內忽加以熱則其酸質黏在筒邊爲長立方形之顆粒乾
草酸之原質爲炭輕養可見有水二分劑放出故其顆粒
爲炭輕養二輕養如以鉀養或鈉養滅其酸則成鹽類質
加熱至二百十二度令乾卽鉀養炭養與鈉養炭養此質
以鉛養淡養或銀養淡養化分之卽得鉛養草酸卽鉛養
炭養與銀養草酸卽銀養炭養所以無水草酸之原質爲
炭養而其草酸加熱至二百十二度應爲輕養炭養嘗欲
分開此炭養尚未得法如將乾草酸加熱至三百二十度
卽散而後結爲顆粒熱度再多則化分爲水與炭養氣與
炭養氣與福耳密酸（見第十六卷福耳密酸條）將此質與收輕氣之質
如硫强水相和則化分而變爲炭養氣與炭養氣故依試
得之事而論不應爲炭輕養而可謂炭輕養其各鹽類質卽
是輕養爲一箇金類所代如鉀養草酸之炭鉀養銀養草
酸之炭銀養是也惟草酸能成一種酸鹽類其輕氣不過
有一分爲金類所代如鉀草酸卽鉀養輕養二炭養卽炭
鉀輕養亦能成二種雜以脫類如草酸以脫卽以脫里草
酸卽炭輕養炭養卽炭輕養如以脫里二草酸卽草酸
醋卽炭輕養輕養二炭養卽炭炭輕輕養如此則草酸之
式應列爲炭輕養爲二本之酸質必須金類二分劑能成
中立性之鹽類質可見前卷之表已用此式名草酸爲二

本油酸類質之首
草酸難在冷水消化冷水九分只能消化一分熱水則消
化較多醋內亦難消化其消化之水味極酸略同强水之
類不似別種生物酸質食之最毒其顆粒與鎂養硫養相
同易致錯認惟其酸甚猛食少許卽知如加以熱則草酸
全能化散而鎂養硫養只能放水而本質仍存幸而多食
始能毒死平常以一百釐爲極限治毒之法用白石粉與
水相和食之則草酸與鈣養化合而成鈣養草酸卽鈣養
炭養爲水內不消化之質能隨大便而出其鈣養不
消化之性最便於分別鈣養之料如水含鈣養少許而將
草酸水加熱傾於錳養粉內則放炭養氣甚速而發沸
鉀養二草酸卽鉀養輕養二炭養卽炭輕養則非草酸不能在草酸消化則爲草酸
四十分始能消化一分此質與鉀養二果酸之形極相似
故亦常致錯認而受害惟有一法易辨加熱則鉀養二果
酸發黑成炭而鉀養二草酸不變色

鉀養四草酸即鉀養三輕養四炭養四輕養即鉀輕養二炭養二輕養此質比二草酸質更難消化於水

淡輕草酸即淡輕輕養炭養輕養化學內常用之料能令鈣養結成取法將草酸水一分與淡輕多於一分相和熬至將乾即結成淡輕草酸爲針形之顆粒此質加熱所有之變化已詳第十四卷阿美弟類節

銀養草酸即銀養炭養即銀炭養取法將淡輕草酸添以銀養淡養即有白色之質結成即銀養草酸此質乾而加熱則爆而發小響餘下之質即銀

銀養炭養二銀養炭輕養

果酸　植物酸質內之最要者爲果酸即炭輕養此質在數種果內常見者最多在葡萄內葡萄汁發酵之時分出此質爲鉀養二果酸俗名打打難在冷水消化易在沸水消化冷時結成顆粒即鉀養炭輕養乃果酸之水一分劑以鉀養代之此質之水藍試紙遇之變紅再用鉀養滅其酸而熬乾之即得顆粒最易消化爲二鉀養炭輕養此爲中立性之鉀養果酸因其鉀養二果酸原爲二本之質必有鹼類二分劑始能成中立性之質所以成顆粒之果酸必是二輕養炭輕養所成其水二分劑爲鹼類所代而成中立性之鹽類如其水不過一半放出則成酸性之鹽類

即二果酸之質

果酸俱用於染布與印布之工取法將粗鉀養二輕養即二淡輕炭養輕養化水消化令沸再添鈣養炭養以再不放炭養氣爲度即有鈣養果酸變成爲不能消化之物又有鉀養果酸能在水內消化其式爲

二鉀養輕養炭輕養即鉀養二果酸一二鈣養炭輕養即鈣養果酸一二輕養一二炭養

所得之料內再添以鈣綠則一切果酸變爲不能消化之鈣養果酸其式爲

二鉀養炭輕養一二鈣綠＝二鉀綠一二鈣養炭輕養

其鈣養果酸先濾之而後洗之再添以硫強水令沸則有鈣養硫養不消化濾之而得果酸之顆粒其式爲

二鈣養炭輕養即鈣養果酸一二輕養硫養＝二鉀養炭輕養即鉀養果酸一二鈣養硫養

所得之質爲長方形顆粒大而透明水內易消化所消化之水若非極濃則漸生奇形之葚並生醋酸將其顆粒加熱三百四十度則鎔化而不減重將此鎔化之料化分之知已變爲二種新酸質其一爲米塔果酸即二輕養炭輕養不能成顆粒在水內消化易於果酸以此水加熱令沸則水內又含眞果酸其二爲以蘇果酸亦不能成顆粒即

輕養炭輕養爲一本之酸質其果酸爲本之水如其本酸而化合其鉀養以蘇果酸即鉀養炭輕養其原質同於鉀養二果酸即鉀養輕養炭輕養消化更易如將此質消化果酸果酸加熱至三百七十四度則放出所含之水變爲無水果酸即炭輕養爲白色不能鎔化之質遇水久久仍變爲果酸

打打伊密的　果酸所成之各鹽類內常用者惟此品乃鉀養並鎂養兩物與果酸相合而成製法將鎂置於沸硫強水消化熬乾而得鎂養再與鉀養果酸並水少許相和加小熱數小時其兩種變化之式爲

鎂上三輕養硫養二二鎂養上三輕養上三硫養此式誤二果酸二鉀養鎂養上鉀養輕養炭輕養即鉀養二果酸二鉀養鎂養上

輕養

將所得之質與水相和令沸隔濾待冷結成入面形之顆粒即鉀養鎂養炭輕養輕養

加熱至二百十二度則成顆粒之水散出加熱至四百度再放冰二分劑而變成鉀養鎂養炭輕養在水消化仍復爲打打伊密的

鹽強水少許添入打打伊密的水內卽成鎂養質加至有餘卽消化加以此水藏久則化分而成八面形之鎂養顆粒再添以鹽強水亦無沈下之質前用試紙相試無有酸性變化之後相試無有鹼性

今已做成雜質與打打伊密的相似其內之鎂以砒或鉀代之而其鉀以銀或鉛或鈉代之

打打伊密的與其相似之質其質點排列有不合理之事蓋鎂養應代以鉀養三分劑不應代以一分劑也其鉀養鎂養炭輕養爲最奇者但有一法能令成顆粒之果酸相配可列爲炭輕鉀鎂養卽成顆粒之果酸炭輕養其內輕氣之一分劑以鉀代之而其三分劑以鎂三分劑代之

路式里鹽類爲美觀之長方顆粒其質爲鉀養二果酸與鈉養二果酸相合卽鉀養鈉養炭輕養八輕養取法將鉀養二果酸以鈉養炭養滅其酸

嘗用硝強水與乳糖或膠令成果酸則其果酸與植物內之糖類有相連之處

果酸易變爲色克西尼酸與瑪里酸觀其質易明其理

果酸　二輕養炭輕養

瑪里酸　二輕養炭輕養

色克西尼酸　二輕養炭輕養

果酸與燐或碘與水相和加熱卽與輕碘強水相和加熱其

酸放出養氣而變成之瑪里酸與色克西尼酸其式爲

二輕養炭輕養（即果酸）＝二碘＋四輕碘＝二輕養炭輕養（即色克西尼酸）

果內常有果酸與瑪里酸相合者葡萄發酵之時常見色克西尼酸在內

色克西尼酸與溴與水相合則變爲二溴色克西尼酸（即果酸）其式爲

二輕養炭輕溴養如以銀養化分之即成果酸其式爲

二輕養炭輕溴養＋二銀養＝二輕養炭輕養（即果酸）＋二銀溴

如將二輕養炭輕溴養用銀養化分之即成瑪里酸其式爲

二輕養炭輕溴養＋二銀養＝二銀養炭輕養（即銀養瑪里酸）＋

銀溴＋輕養

葡萄果內所遇果酸之外尚有別種酸質一爲拉西密酸一爲巴辣果酸有數處之葡萄含此質比別種更多此質之原質與果酸相同而與水二分劑合成顆粒即二輕養炭輕養二輕養其二酸質顆粒之形亦相同惟拉西密酸之顆粒遇空氣則放出水而面上生細粉如以消化於水能以鈣養之鹽類質令結成如果酸而不先滅其酸性則不能結成拉西密酸與鉀養或銻養合成鹽類雖與打打伊密的相似然不能成八面形之顆粒而成針形之顆粒此二種酸質與其鹽類令遇折光則大不同因拉西密酸與所成之各種鹽類不改折光之平面其果酸與各種鹽類能令光向右邊轉動

巴司土耳將各種果酸變成之鹽類顆粒詳察其形與尋常顆粒形之公理有不同之處蓋別種顆粒其一面或一邊在何變法而各面各邊亦皆相同若果酸之顆粒則有數邊截斷而其餘不然因此而成半面形然尋常顆粒亦有成半面形者惟其兩半能相似果酸則以其兩半合之不相配如欲試之將一箇顆粒在回光鏡內得其所照之影與第二箇顆粒所照之影相切則不相配若尋常之顆粒無有左邊成式而其右邊不成式者而果酸之水以折光通全爲左半或全爲右半如將此各鹽類質之水令光偏右左邊者令其光偏左過卽知其右邊之顆粒令其光偏右左邊者令其光左轉

右邊酸質名爲對格司脫羅果酸（即右邊之意）左邊之果酸名爲里扶果酸（即左邊之意）其變化之性各相同而化學家不能

分別凡應用果酸之事任用何種俱合宜

巴司土耳試驗鈉拉西密酸與淡輕拉西密酸所成之顆粒有右半者有左半者揀出之而視其水之令光偏左右俱依其半面爲相配又分出酸質之右邊顆粒成對格司脫羅果酸左邊顆粒成里扶果酸

前事已有人用法證之將右果酸與左果酸等分作極濃之水則二水相和之時熱度自增從此知相合之後其水再不能令光偏左右結成之顆粒爲拉西密酸可見二種酸質變化之性相同能合成一新酸類質與原二質不同略可證數種原質與雜質有陰陽二種相合而成之理

檟檬酸及橙橘等俱有之取法用檟檬汁添以白石粉即成鈣養檟檬酸其質爲三鈣養炭輕養以淡硫强水化分之濾取其水熬乾即成檟檬酸之顆粒內含炭輕養二輕養加熱二百十二度而鎔化放出成顆粒之水二分劑視鈣養檟檬酸之式乃是三本之酸質應列爲三輕養炭輕養所以成三類之鹽類質與燐養相同即鈉養與檟檬酸所成之各質其式爲

三鈉養炭輕養十一輕養

鈉養二輕養炭輕養二輕養

二鈉養輕養炭輕養二輕養

檟檬酸加熱至三百度即變爲阿古內得酸即三輕養炭輕養此酸質在數種草烏頭內見之

檟檬酸之用處爲染布與印花布又能作藥料

檟檬酸遇酵則變鈣養醋酸與鈣養布低里酸而發出炭養氣與輕氣有時自能變化故有人設法將檟檬酸加熱添以鎂養炭養即成三鎂養醋酸之顆粒將此另添於熱檟檬酸而熬乾之即成二鎂養醋酸之顆粒此質久藏不變壞

瑪里酸即二輕養炭輕養爲顆粒形之酸質頻果內常見之又與草酸並見大黃草等與煙葉內亦有之爲鈣養二瑪里酸即鈣養輕養炭輕養

大黃草梗取瑪里酸之法將葉壓出其汁添以鈣養與水成漿略滅其酸性再添以鈣綠其結成之質即鈣養果酸鈣養檟檬酸鈣養燐養酸鈣養草酸濾取其流質熬乾即成鈣養瑪里酸即二鈣養炭輕養以水洗之另將硝强水一分與水十分相和加熱將鈣養瑪里酸添入至不肯消化爲度冷時有鈣養二瑪里酸結成即鈣養輕養炭輕養將此質於水內消化再以鉛養醋酸化分之即成鉛養瑪里酸即二鉛養炭輕養六輕養待久即結顆粒末到水沸界即鎔化將鉛養瑪里酸與水相和通入輕硫則鉛爲鉛

硫而成瑪里酸水熬至稠質待久而成長方形之顆粒遇空氣能自消化瑪里酸加熱分爲二種酸質其原質相同即二輕養炭輕養一名瑪里以酸一名甫瑪里酸其甫瑪里酸亦在一種草內見之草名甫瑪土里故取此酸名瑪里酸多在槐樹子之汁內另有易化散之油類酸質其味辣而香名爲巴辣所皮酸其質爲輕養炭輕養與鉀養輕養相和加熱令消化或與濃强水加熱令沸則結成顆粒其原質同名爲所皮酸

鈣養瑪里酸和於水內而添以酵即變爲鈣養色克西尼酸與鈣養醋酸其式爲

三二輕養炭輕養（即瑪里酸）二（二輕養炭輕養即色克西尼酸）上輕養炭輕養（即醋酸）上四炭養上二輕養

瑪里酸阿美弟即瑪里阿美弟即炭輕淡養即淡輕瑪里酸減水三分劑即二淡輕養炭輕養減四輕養化學家業已詳考其原質同於阿司叭拉故尼即阿司叭拉故司草與蜀葵根汁內所取得之顆粒然其原質相同而物不同

阿司叭拉故尼遇淡養亦成瑪里酸其式爲

炭輕淡養（即阿司叭拉故尼）上二淡養二輕養炭輕養（即瑪里酸）上二輕養上淡

阿司叭拉故尼爲別種酸質名阿司叭拉低酸之阿美弟類質與水相和加熱多時即變爲淡輕養阿司叭拉低酸其式爲

炭輕淡養（即阿司叭拉故尼）上二輕養二淡養炭輕養即五倍子內之濫質將五倍子磨碎漸於沸水內即能化出其質此質有兩種大用之性其一遇鐵養各鹽類能成黑質其二遇動物膠或含膠之皮等能變凝結不能消化之質第一性作墨水第二性製熟皮

作墨水之法將五倍子四分磅之三打碎浸於冷水十磅之內再添皂礬六兩樹膠六兩苦里亞蘇脫數滴存半月至二十日屢次掉之傾出其流質即西國之墨水

淨皂礬即鐵養硫養與樹皮酸相和而密封不使見光與空氣則不變化如遇空氣則收養氣令鐵養變爲鐵養此質遇樹皮酸結成黑質略爲鐵養歎尼酸其原質不能一定添膠之意欲水有黏力令其黑質不沈下添苦里亞蘇脫之意使不發菑西國墨水寫字日久變爲殺色其故因樹皮酸與養氣化合而散去所餘者爲鐵養即殺色之質如棉布或麻布偶沾墨水而洗之能去者爲樹皮酸餘質爲鐵養

製熟皮之法　將五倍子水添於動物膠內則二物化合

有多質結成沈下故將動物之皮浸於五倍子水內則其膠質收盡歎尼酸而變爲熟皮比生者更韌水難通過亦不腐爛

製皮之第一事將皮剷刮之後浸於盛鈣養與水之坑內令所含之油變爲肥皂而其毛遂鬆如令其皮稍臭腐而自成淡輕亦能令油成肥皂而毛易脫變化之後取出挂起刮去其毛而浸於淡硫强水十二小時其水每千分和以强水一分則黏連之石灰去淨而皮上之汗孔自開便於收進樹皮酸

製馬牛皮之料爲橡樹之皮因此皮有歎尼酸將生皮浸於橡樹皮水內略爲四十日至五十日此法先用淡水後漸加濃後再置於坑內每皮之上勻鋪橡樹皮之粉坑內滿水待三月之後取出換至第二坑內再如法爲之皮必反其次第即前在上者後在下變化已足取出曬乾其質全爲熟皮用刀割斷察其內質之勻否熟皮比生皮加重十分之三至十分之四此後另用法使皮得所需之或輭或硬有數種薄皮不用橡樹皮而用蘇瑪格根此質亦多含樹皮酸

摩羅坷皮爲山羊或明羊之皮先用前法在石灰水內去其毛以刀刮之再用浮石磨之即得所需之厚

爲囊盛滿蘇瑪格根之水又浸於此水內數小時後以同法用更濃之水其全工一日而成此後洗之染之惟紅色者必先染而後浸於蘇瑪格根水其染法用白礬或錫綠爲適料後浸於呀蘭米水內如黑色者用鐵養醋酸因此質能與樹皮酸合成黑質近數年來俱用阿尼里尼爲染料

西國手套之皮爲小羊皮此皮不用樹皮酸之法先用石灰或鈉硫或鈣硫去其毛再用麩皮與水變酸之質收其石灰並令汗孔放開再將白礬與食鹽與水相和加熱將皮浸於其內則皮收其鋁綠再將白礬與麵粉與蛋黃相和加於皮上搓摩令其質輸其皮所收之鋁綠足使皮不臭爛與用樹皮酸同意

鹿皮鹿皮亦不用樹皮酸於張開之後灑油於其上摺疊之而用大木椎打數小時令其油收入皮內後挂於熱空氣處令其油收得養氣速乾如此多次之後則用淡鹼水洗出其油曬乾輾平如欲染黃色可浸於蘇瑪格根淡水之內

書皮製法將小羊皮或綿羊皮張於架上甚緊用石灰去其毛以刀刮之再用浮石磨之即得所需之厚

歎尼酸與淡硫强水相和令沸即生葡萄糖從其水內能

得一新酸質名爲加里酸、加里卽五倍子之意、其式爲炭輕養卽歎尼酸上十輕養廿三炭輕養上炭輕養卽葡萄糖歎尼酸之原質似乎第十六卷內所言哥路哥果酸此質與淡硫强水相和令沸卽變爲葡萄糖與果酸似乎歎尼酸分爲葡萄糖與加里酸、

淡硫强水添於五倍子水內所結之質爲歎尼酸與硫强水合成之質如將此質加以硫强水至有餘令沸則消化而改變如上式、

加里酸卽五倍子酸卽三輕養炭輕養取法令樹皮酸收得空氣之養氣如用五倍子更能速成因五倍子另含別種料能令速成如醋酸發酵之意、見第七卷啤酒變酸節、尋常取加里酸將五倍子磨粉稍澆以水令遇空氣數十日其處須煖則收養氣而放炭養氣其粉面有加里酸之顆粒而樹皮酸則不能成顆粒將已變之粉浸於水內加熱令沸化出其五倍子酸因此酸質難於冷水消化則漸冷之時大半成顆粒其形如針其光如絲其質爲炭輕養二輕養此外另有一種酸質結成少許不能在水消化名爲歐拉其酸卽輕養炭輕養此質甚奇動物亦能成之如亞西亞中開有數種麋鹿等獸腹內結成一物名爲獸黃、

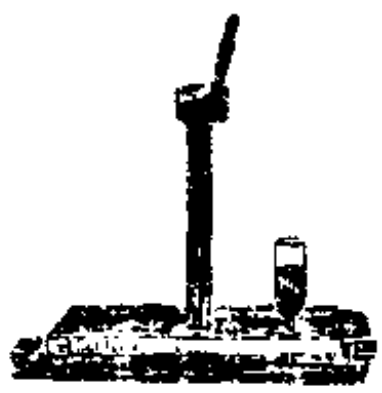
凡含歎尼酸之質亦含加里酸少許、

貝路卽火之意其質爲炭輕養但此質難定其果否爲酸質故其名應爲貝路加里尼此質用五倍子內之樹皮酸成之其式爲

炭輕養卽歎尼酸上二輕養廿四炭輕養卽貝路加里酸上六炭養

貝路加里酸或言亦能從加里酸以同法取之如將加里酸與水二分至三分相和加大壓力同時加熱至四百十度歷半小時後將其水蒸乾卽得貝路加里酸照像常用貝路加里酸因其收養氣之性甚大能令銀之鹽類質化分而銀立卽分出

貝路加里酸水遇空氣不久卽變褐色因收養氣之故如與蛤水相和則立收養氣而變深褐色故欲化分空氣內之養氣將刻與別種氣質未化合之養氣若干在水準分數之管內盛空氣若干在第十六圖先用銀筒內倒置之如第十六圖



第十六圖

濃鉀養水收出其炭養氣必記所減體積之數再添貝路加里酸水搖動數秒時則收盡其養氣而能測其餘下淡氣之數

歎尼酸與加里酸各鹽類不甚深悉加里酸略爲三本之酸質故應列爲三輕養炭輕養其三輕養能以含養氣之本質代之

貝路加里酸之酸性極淡極小

以上三酸質可將含鐵之鹽類別之如遇淨鐵養硫養則歎尼酸與加里酸無甚變化而貝路加里酸則得一深藍色之水如靛歎尼酸與加里酸遇鐵養三硫養則成一藍黑色之質或遇鐵綠亦然貝路加里酸遇此二種鹽類則成甚光亮之紅色質

歎尼酸在植物水內添以鐵綠則立顯顏色惟其顏色在各種質內不同因各質所含之歎尼酸有數種之分別

各種歎尼酸內只有眞歎尼酸加熱時能成貝路加里酸取樹皮酸所用之加的主與雞奴之質亦爲歎尼酸之類其內所含之濃質名米毋太尼酸

上海曹鍾秀繪圖

新陽趙元益校字

化學鑑原續編卷十九

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

植物鹼類

植物內之酸質與鹼類化合者有數種如鴉片內之莫爾非尼與米故尼酸化合金雞那樹皮內之雞那與雞尼酸化合此種鹼類從其酸質分開之法為化學最要之理

鴉片內分出鹼類公法　鴉片為罌粟殼之汁開花後結實如罌割破而取其流出之汁各國所產不同英國常用作藥材者從波斯國土耳其國印度國埃及國所出其形作圓毬外以花瓣並葉包之色黑而質軟如黃蠟有奇臭嘗化分各處所產者各不同即一處所產亦有異茲將司末那所產者化分其各質以一百分為率

膠質	二十六二
古得止格即象皮之料	六·〇
松香	三·六
油	一·二二
米故尼酸	五·〇
莫爾非尼	一·〇
那而荀弟尼	六·八
那而西以尼	六·七
米故尼尼	〇·八
荀弟以尼	〇·七
濾料等植物質	一九·一
水	九·九

鴉片作藥品之功力大半藉莫爾非尼即炭輕淡養而莫爾非尼大半與米故尼尼相合欲分取之將鴉片浸於水內加熱二三小時濾取其水熬稠加白石粉少許滅其未化合之酸其稠水大半含莫爾非尼與荀弟以尼俱與米故尼酸與硫強水相合加以鈣綠則米故尼酸與硫強水相合加以鈣綠即米故尼尼與荀弟以尼俱與米合而結成沈下帶去大半所有顏色之料其水內含莫爾非尼輕綠與荀弟以尼輕綠蒸至將乾能得其顆粒再浸於水內用動物炭滅其色再令成顆粒再消化於水而添以淡輕祇有莫爾非尼結成可濾出而在醋內消化合以顆粒淨質為白色之長方形即炭輕淡養二輕養

取出莫爾非尼之後其所餘之水含荀弟以尼輕綠以鉀養化分之即結荀弟以尼顆粒即炭輕淡養二輕養

分出兩物之後水內尚合那而荀弟尼那而西以尼米故尼尼替巴以尼拍拍莆里尼與松香與顏料

而荀即迷之意○米故尼即罌粟花之意　荀弟以即子荒之意○那即

莫爾非尼難在冷水消化味極苦有鹼類之性有醉迷之性多服數釐即大毒分別之法添以鐵綠即得一暗藍色水如添硝强水即得黃色如金

莫爾非尼輕綠即炭輕淡養輕綠爲大有功力之藥適當其病必用此品

那而苟弟尼即炭輕淡養二輕養爲從鴉片初得之本質如將鴉片浸於以脫內則莫爾非尼不肯消化故能得那而苟弟尼如將鴉片漬在水內則其渣內含那而苟弟尼之大半如於醋酸內消化則那而苟弟尼在醋酸內再用淡輕滅其酸即得淨那而苟弟尼其爲本之性甚小無有鹼類之變化

米故尼酸爲三本之酸質其質爲三輕養炭輕養能在熱水消化冷則成片形之顆粒其顆粒含水六分劑遇鐵綠即變紅色如血

分取雞那之法　金雞那即祕魯國所產樹皮爲大有功力之藥其上等者從安的斯山相近處所產分爲三種一爲黃色含雞那霜最多一爲灰色含金雞那以尼最多一爲紅色兼含前二種質此二種與雞尼酸相合又有一種歎尼酸名雞那奠尼酸

分出各質之法將樹皮打碎浸於淡鹽强水加熱令沸濾取其水爲雞那輕綠與金雞那以尼輕綠添以鈣養足滅其輕綠而有鹼性則雞那與金雞那以尼難於冷水內消化即冷水四百分祇消化一分自能結成沈下皮內之顏色料隨之同下將結成之質以細麻布濾出加以大壓力再浸於沸醋內則二種鹼類質消化而鈣養不消化蒸出其醋之若干分而將其餘質添以硫强水則二種鹼類與硫養化合用動物炭滅其色待若干時令成顆粒因雞那硫養比金雞那以尼硫養更難消化故先成顆粒而金雞那以尼硫養後成顆粒

再將雞那硫養於水消化以淡輕化分之則雞那分出爲白色之粉此粉在醋內消化而成顆粒

雞那硫養結成之後其餘水內不但含金雞那以尼硫養尚有一本質與雞那相同惟含硫養質而不肯成顆粒此質名爲雞那以弟尼凡雞那遇酸質過多則變此質變形之雞那即雞那阿以弟尼大半爲此質即雞那硫養分出之後其水所含者亦可作藥材功力既薄價亦較賤

雞那成長方顆粒其質爲炭輕淡養六輕養冷水難消化熱水亦消化甚少味極苦其所成各鹽類之形略同

藥材所用之雞那霜爲雞那硫養其質爲炭輕淡養輕養硫養七輕養

雞邪硫養每一分必用冷水七百分而消化如含硫養之水則消化甚速變爲炭輕淡養二輕養硫養其水遇光有奇性正看無色斜視有淡藍色另有別種質亦有此性第見五卷第四十里尼節

雞尼酸　將金雞邪樹皮以前法分出雞邪與金雞邪以尼之後將餘水熬乾即得鈣養雞尼酸之顆粒將此顆粒以硫養消化即得雞尼酸即二輕養炭輕養在此流質內能結成長方形顆粒

此酸無甚用惟其變成之質有奇性如加硫强水與錳養相和而蒸之則所發之養氣令其雞尼酸變成一新質而結黃色針形之顆粒名爲雞奴尼其式爲

二輕養炭輕養即雞尼酸上養小二炭輕養即雞奴尼上四炭養上

十四輕養

加非子內所含之加非以酸又名加非哇歎尼酸以同法變之亦能得此質如將雞奴尼消化於硫養水而蒸乾所得之顆粒無色名爲海得路雞奴尼其式爲

炭輕養即雞奴尼上四輕養上二硫養二炭輕養即海得路雞奴尼上

二輕養硫養

雞奴尼水與海得路雞奴尼水相和即結綠色之顆粒名綠色海得路雞奴尼即炭輕養炭輕養若以鐵綠相和令海得路雞奴尼放出養氣亦能成此物如將雞奴尼遇輕綠水與銅養綠養即變成黃色之顆粒爲克羅辣阿尼里即炭綠養如用阿尼里尼或曬里西尼或衣曬的尼俱可造此物加熱令過細養即成盜色之水

替以尼與加非以尼　此茶與加非內之精質各國所有湯飲之物雖其形不同然依化學之理而知其養人之功相同如數國飲加非數國飲茶南亞美里加有數處飲巴辣沽爲茶即另一種葉與中國不同又如阿非里加飲苻然仍喜而不輟者因多含一種鹼類質能令人神清意適此鹼類質名加非以尼又名替以尼但以上四物內另含數種別質故其味與形不同茲將生加非子化分而得各質以百分爲率

木質	三四·〇
水質	一二·〇
油質	一二·〇
蔗糖與膠	一五·五
里故米尼或同類之質	一三·〇
加非以尼	一·五
加非以酸	四·〇

金類質七〇

生加非子以水沸之水內含糖與膠與里故米尼與加非以尼與加非以酸即炭輕養嗅之不香此因無有發香之油類質加非哇尼在內必炒其子即能生此油此油甚少而爲子內所能消化之料變化而得或爲加非以酸變化而得如以生加非子渝出之水熬乾將其質加熱即得炒過之香氣略可爲其據

炒加非子加熱略至四百度則腫大而減輕四分之一其質變脆磨作粗粉爲深褐色因所含之糖大半變爲卡拉末辣見第九卷蘿蔔糖節如炒至黑色則子內所含里故米尼與別種含淡氣之質爲熱所變而發大臭

炒過之加非每百分能渝出之質二十分所渝出者爲加非以尼與加非以酸與卡拉末辣與里故米尼與油質又加非哇尼即易化散之香油與鉀養各鹽類質最多爲鉀養燃養其加非不消化之一分除木質之外尚有多含淡氣之質而能養人故有數國飲此加非連渣同食

加非所渝之水分出加非以尼之法將其水與三鉛養醋酸水相和則加非以酸與顏色料之若干結成沈下濾取其水令輕硫通過則鉛與硫化合成鉛硫而沈下濾出熬至將乾待冷即得白顆粒形如針光如絲其味苦即炭輕養二輕養爲本之性甚淡

茶葉之原質與性同於加非生葉有木質有含多淡氣之質與里故米尼略同又有牆味之酸類質

又有加非以尼少許又有數種金類質

茶葉之味與香氣不在葉內而在炒時變成同於加非炒時能生易化散之油此油令人有精神生葉初炒乾之時含此油最多綠茶與紅茶俱是一種樹所生其分別在人工所製綠色之葉摘下即炒紅茶則攤於露天待若干時用手搓之而後炒之其變色之理略爲葉內所含之樹皮酸與香消化之質三十六分茶葉水所含之要質爲樹皮酸與香油綠茶所含之香油每百分爲〇八紅茶每百分爲〇六又含加非以尼其乾葉每百分含加非以尼從二二至四一生葉所含更多

茶葉渝水之後尚含里故米尼之大半另有加非以尼若干再可用水煎出將所得之水如前取加非以尼之法分取之

茶葉在水內令沸添以三鉛養果酸濾取其水熬乾之將其餘質漸漸加熱則加非以尼化散用前第七圖之法收

其霧成美觀之顆粒其色甚明

卡高(俗名可可)與綠茨辣得偶爾為替哇布路米尼卡高油類質名為卡高油乃哇里出剝去其殼其子之大半為油類以尼茨司替阿里尼二質相合而成此油不似尋常油類質變酸卡高子含小粉甚多又有樹膠與含淡之質似乎哥路登亦有糖與替哇布路米尼此質為本之性甚淡似乎加非以尼其質為炭輕淡養

卡高子成堆若干時令發酵其味更佳再在日中曬若干時而炒之自生香味壓碎簸去其殼而磨之其磨必熱則其油能在磨內鎔化而與粉質合成漿再加以糖用模壓成各形綠故辣得之材料相同再加別種香料

卡高與綠故辣得以前法成餅或乾之或溶於水內食之可當點心考其原質比茶更能養人

加非以尼疑是替哇布路米尼與米以脫里相和所成之料如將加非以尼與鉀養相和令沸即發米以脫里阿米尼如將米以脫里碘即炭輕碘令遇替哇布路米尼與銀等物所成之質即炭輕銀淡養則銀與米以脫里相易而成銀碘與加非以尼即炭輕炭輕淡養即米以脫里替哇布路米尼

司脫立格尼尼即炭輕淡養為毒性最猛之藥從馬前樹所結之子即番木鼈所出番木鼈內所含之司脫立格尼尼與乳酸相和又有一種鹼極質名布路西尼即炭輕淡養分取之法將其子在淡硫強水內令沸濾出而添以鈣養輕養滅其酸類之性則司脫立格尼尼與布路西尼分出沈下將所得之質與醋相和令沸則鈣養不消化司脫立格尼尼與布路西尼消化司脫立格尼尼在醋內消化稍難故熬乾時先結為八面形或多邊形顆粒其味極苦乃司脫立格尼尼最奇之性極難消化於水每一分須水七千分始能消化此水尚極苦將此水一分添以清水一百分亦尚極苦浸於克羅路福密或福蘇里消化極易因此二種流質不能在水消化亦不能與水相和也如有多水含司脫立格尼尼而欲取出任將此二流質之一與水相和分之蒸之即得司脫立格尼尼之定質凡含司脫立格尼極微有法能證之將其乾質以最濃硫強水令濕再添鉀養鈉養水少許則鈉養令司脫立格尼尼化合成美觀葡萄色之紋在水內

古拉里尼即炭輕淡為成顆粒之鹼類或言亞美里加之土人沾在箭上之毒名烏拉里又名古拉辣分出此質易在水內與醋內消化以脫不消化此質加以硫強水變為藍色

煙葉　煙葉之性賴一種鹼類質名尼古低尼除煙葉之外無有別物產此質尼古低尼創成輕淡與別種鹼類有二種奇異之分別其一不含養氣其二不冷不熱之時爲流質

分取尼古低尼之法將葉在水內煮之則其鹼類消化於水另有瑪里酸並檸檬酸與尼古低尼相合濾取其水熬濃與醋相和則分爲兩層上層含尼古低尼之鹽類質與醋相合下層爲水質含其餘之各種質取出上層而加鉀養搖動則鉀養與其酸質相合而放出尼古低尼再加以脫搖動則尼古低尼與以脫浮出取而熬之則以脫散出而餘下油形之流質淨者無色遇空氣而變深綫色氣味甚辣與煙葉之煙相似不加熱而自能發出沸界四百八十度能在水內或醋或以脫消化性最毒禽獸食少許而立死美國非而止尼阿邦所產之煙葉含尼古低尼最多加熱至二百十二度令乾則每百分含尼古低尼七分又美國瑪利蘭得與哈法那二處所產每百分只含二分至三分煙葉燒時所成之灰甚多略爲乾葉五分之一內有養檸檬與鉀養淡養此質因所含之鉀養瑪里酸與鉀養燒時變化而成煙葉每百分本含鉀養淡養三四分與別種葉不同故能在吸時漸漸而燒

吕宋煙將乾煙葉漸於極淡之鹽水內令輭而捲成之鼻煙則用鹽水之後再作大堆俟一年半或二十箇月令其發酵因葉內所含之植物蛋白腐爛即成淡輕養炭養又有尼古低尼少許放鬆故嗅之有辣味其香氣因發酵時所變易化散之油鼻煙所含之尼古低尼不過百分之二即不發酵者所含之三分之一此尼古低尼與醋酸相合其醋酸亦爲發酵時所得或令有醋酸以脫少許或醋酸類之別種酸質與以脫如布低里酸以脫與發里里阿尼酸等所以各種鼻煙之香賴此各料之多少而異

新陽趙元益校字

植物顏料

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯　無錫徐壽筆述

草木之花葉果實各種顏色俱有之惟其顏色之料能耐久者甚少植物死後大半自滅此因生時其力能耐光與養氣與濕氣各種變化之性既死之後即無此力有數種植物生時已不能耐如月季花之類是也如欲得其眞顏色必置在稍暗之處

植物綠色之料名克羅路非勒克羅路即綠色之意非勒即葉之意爲松香類之質含炭輕淡養未能得其淨質而考知其分劑因不能成顆粒又不能蒸取也

綠葉和以醋而沸之即得藍色之料熬乾之即克羅路非勒之定質將此在醋內消化而與醋內消化之鉀養相和加熱令沸再添以鹽强水即結黃色之質名爲非勒哇克散的尼又有一藍色之質名非勒衰阿尼尼消化於水內此質之內含淡氣二質俱能在水內消化樹葉至秋變爲紅色與黃色必因非勒衰阿尼尼散去之故如將綠葉遇綠氣亦有此種變化

花之藍色料名爲衰阿尼尼如遇酸質必變爲紅色稍添以鹼類仍復爲藍色凡有中立性汁之花其色紅如葡萄或紅酒其色料與衰阿尼尼略同嘗從花內取出二種染料名爲散的尼與散的以尼其散的以尼能在水內消化

番紅花即撒法即爲黃色之料其花鬚色其鬚黃色將其鬚曬乾壓成餅香甚馥郁浸於水內或醋內能消化其黃料其原質尚未詳考

紅藍花即紅花其瓣內有一種紅色之染料名卡耳太米尼即炭輕養其色見光易退其性爲酸類浸於鹽類水內即消化添以酸質即結成故從花內分出其料即藉此性西印度島有一種草其子有橙皮黃顏料名爲阿那土分出其染汁名爲比克西尼能以鹼類消化之再添以酸質而再結成造取乳酥與乾酪嫌其黃色太淡則添此料作僞

又有一種黃顏料從回勒特花之葉取得將乾葉浸於水內令沸而得之名爲羅的哇里尼即炭輕養乾蒸之取黃色之顆粒其形如針

有數種木在水內沸之即得染料如西印度島之木名甫司的格能成黃顆粒之料名摩里歇尼酸即炭輕養

陸茄木在刋佩止地所產內有一種黃顏料名爲喜瑪托

客西里尼能得其顆粒如針其質爲炭輕養二輕養遇酸類與養氣變爲紅顏料名喜瑪替尼即炭輕養如將陸茄木與鉀養鉻養相合即成黑色之水有人以此當墨水之用惟色易退

巴拉西勒木可作紅色水爲寫字之用其顏色之質似乎陸茄木

土耳其紅即茜草根取得其根生時本無紅色只有一種黃料名羅被安即炭輕養此黃料變化而成紅色俗名地血取此紅料有數法將根浸於水內久久則其含淡氣之質化分而羅被安變成數種新質一種爲紅色顆粒名爲阿里司里尼即炭輕養二輕養三輕養一種不成顆粒之糖其阿里司里尼可用水或醋消化令成片形顆粒其光如金如將茜草根加以熱硫强水令沸而羅被安消化再添淡硫强水令其羅被安消化分即得一印布之料名加蘭西尼此質浸於水內令沸能成一種紅水內含阿里司里尼

托末里客即薑黃爲一種瓜類草之根其顏料名可苦米尼水內略不能消化醋內能消化其色遇鹼即變橙色

力低暮司即石蓝與阿耳扣勒與紫粉俱爲美觀之顏料俱從苔內取得

阿耳扣勒與紫粉俱藉所含之哇耳西以尼質即炭輕淡養苔類內無此現成之質須用製合之工

各苔類和以鈣養水消化數小時濾取其水而以鹽强水減其鹼性令有中立性即成白色膠形之質遇熱醋而消化待冷結成顆粒其顆粒之原質依所用何種苔類而異

其要酸質爲以里脫里酸即炭輕養又以分尼酸即輕養炭輕養又里卡奴里酸即炭輕養此各種酸質與鹽相和令沸即成各種雜以脫質

此各種酸質與鈣養或鋇養相和則化分將其餘質以炭養分之而熬濃再用沸醋分出則結柱形之顆粒爲哇耳西尼即炭輕養二輕養此質取法之理以下式明之

炭輕養即以里脫里酸上四鈣養即四鈣養炭養上二炭輕養即哇耳西尼

炭輕養即以分尼酸上二鈣養即二鈣養炭養上炭輕養即哇耳西尼

哇耳西尼之淨者爲無色之質遇淡輕與空氣則變爲美觀之紅顏料名哇耳西以尼其式爲

炭輕養即哇耳西尼上淡輕養即以哇耳西尼上四輕養

哇耳西以尼本不能成顆粒水內難消化醋與鹼類內易消化變成美觀之紫色水遇酸質而變紅結成片質即哇

耳西以尼

變成阿耳扣勒與紫粉從前言易明將苔磨粉與尿相和令成淡輕質又與鈣養相和令遇空氣數十日則鈣化分以里脫里等酸而成哇耳西尼此質遇淡輕與空氣之養氣則變哇耳西以尼

力低暮司之取法與前法略同惟用淡輕養炭養與鉀養炭養代尿與石灰其變化之理雖相似而非眞相似因所得顏色之質爲紅色名阿蘇立得米尼即炭輕淡養此質與哇耳西以尼之別因不能在醋內消化能在鹼水消化成美觀之藍色化學家常用以試酸質肆中所售盛於小瓶與白石粉相和

以里脫來脫即炭輕養爲成顆粒之質從數種苔與蕈所取得與油類之酸質相合與各里司里尼所成者略同或謂此質爲四質點之酯類質即炭輕養見第十五卷各里哥里師

龍即炭輕淡養爲數種藍草所作印度國中國美國俱產此物將藍草浸於冷水內令發酵俟水面生藍色之泡添以鈣養少許而掉攪若干時靛即凝結沈下用布濾之壓成餅形

此法之理尚未能明悉其草內不但無藍色之料並無靛之料惟在發酵之時變成近人考此靛草疑含一種材料名引的甘即炭輕淡養此質與靛苔色之相關同於羅被安與阿里司里尼之相關能在水內消化用酸相和而加熱則分爲靛藍與靛紅並一種不能成顆粒之糖分出其靛紅之法將靛與醋相和令沸則靛藍不肯在醋內消化而沈下靛紅則消化於醋內其靛藍亦不能在尋常之流質消化如欲作染料必先變爲靛白能在鹼水消化

鐵養硫養二分和以水二百分盛於有塞之瓶內再添熟石灰三分靛粉一分搖動甚久其靛不見停而凝結則得黃色之流質遇空氣而面上立變藍色如將此水添以鹽強水而不遇空氣則有靛白結成顆粒之糖炭輕淡養其製法之理因靛藍即炭輕淡養添以水內所出之輕氣一質點而所放之養氣與鐵養相合鈣養之半與硫養相合又一半令其靛白消化此質能在鹼類水消化其式爲

二鐵養輕養上鈣養硫養

鐵養硫養上鈣養輕養二鐵養輕養上

二炭輕淡養即靛白

此法所得之靛白能染麻布與棉布得藍色將靛白消化於水而以布浸入滲透之後挂起令遇空氣則空氣內之養氣收其輕氣一質點而成靛藍即在布質內凝結或用別種材料代鐵養硫養如腐爛之植物質能令靛藍

在鹼水內變爲靛白即將靛與茜草與鉀養炭養與鈣養相和令發酵則發酵之時所放之輕氣令其靛藍變爲靛白鈣養則收得鉀養炭養之炭養而放出鉀養能消化其靛白

呢與羊毛布欲以靛染之其靛用極濃之硫强水消化所得之流質名爲硫養靛其實爲二種酸相合而成即硫養奄的里酸即輕養炭輕淡養二硫養與硫養靛

靛藍加熱即發紫色之霧凝結則成顆粒其光色如紅銅而爲純靛藍即炭輕淡養多取之法將靛與葡萄糖與鈉養與淡醋相和存久令消化則得靛白水遇空氣即結純靛藍之顆粒

動物染料　動物內之染料只有二種要質一爲呀蘭米一爲拉克俱是卡苔司類之蟲所成呀蘭米蟲之染料名卡耳米尼可用水或醋從蟲內浸出此色有酸性故又名卡耳米尼酸其質爲炭輕養如將此酸質與鋁養相和即成卡耳米尼紅料製法將呀蘭米與水或醋消化再添白礬與含炭養之鹼類相和結成之質即是

印染之工

印染花布須令其色與布不能分離故其工必與所染之物之性與顏料有相關如欲得其顏色平勻而令漬入布內則其染料必在水內能消化色既漬入而欲洗之不脫又必使染料變成不能消化之質最簡之法須令其質紋與顏料自能合成不消化之質如將羶絲浸於硫强水內消化之靛則收水內之顏料取出洗之其色不脫若以同法試染棉花則不能收水內之顏料取出洗之仍變爲白色此因動物料之收色易於植物也（動物料如絲與羊毛植物料如麻與棉花）如所染之物與顏料本無愛力則將其物先浸於濇料水內即與顏料有大愛力者故能與顏料合成不消化之質染後有粘合之力而洗之不脫如將棉花一塊先浸於鋁養醋酸水內則鋁養結成定質再浸於呀蘭米或陸茄木水內則其顏料與鋁養合成不消化之雜質而得不能洗去之紅色

又法將所染之物連浸於數種流質之內使顏料自合成不消化之質如將布先浸於鐵綠水內後浸於鉀衰鐵水內則有普藍在布質內自相合而爲不能洗去之藍色

染色之物必先淨其一切油質與顏料質此事必考其物之性如以棉花與羊毛之布印花必先雜去其面上之小毛或用熱鐵烙去

棉與麻之布所含之異質如油與松香等須先浸於淡鹼類水內再用鈣綠以尋常之法漂白若絲與毛易被鹼類

與綠氣變壞絲宜用白色肥皂水內沸之去其所含之膠類羊毛則浸於肥皂水內而不加熱或浸於變臭之尿內絲與羊毛漂白之法用硫養水

紅顏料之常用者茜草根也拉西勒木呀蘭米拉克阿尼里尼

茜草根或巴拉西勒木染紅色先將礬或羊毛或棉浸於白礬與鉀養二果酸水內即是濇料使其物與鋁養相合不能洗脫再浸於熱茜草水內則其顏料與鋁養相合染土耳其紅之法亦以白礬水爲濇料然必先用油與五倍子甚繁之法其各事之理雖不甚明然不可少染好之後將其物浸於錫綠水沸之則有光亮之色

呢與羊毛布染鮮紅色之法用拉克或用呀蘭米先在錫綠與鉀養二果酸水內加熱令沸爲濇料

阿尼里尼類之顏料見第二卷阿尼里尼節俱可爲染絲與羊毛之用或用濇料或用蛋白之法

染藍色常用靛見本卷靛藍節或用普藍如用普藍則浸於鐵養之鹽類水後浸於鉀衰鐵水阿尼里尼藍亦可染絲與羊毛

黃色之染料爲回勒特花或苦耳西特倫或甫司的格或阿那土或阿尼里尼黃或鉛養銘養其首四種用含鋁類之濇質其鉛養銘養先將物浸於鉛養醋酸或鉛養淡養水內後浸於鉀養銘養水內

加貝所的酸見第二卷加貝所的酸節亦可爲染料

染黑色或棲色將其物浸於含樹皮酸質之水見第十八卷樹皮類如五倍子酸或蘇瑪格或兒茶水內後浸於含鐵之鹽類水內再漆以靛藍或銅養硫養等質令其色有變化而成小分別

印棉布與染色之工不同因欲數處有色數處無色或欲得數種色

白布印有色之花用刻成花紋之輥輪其面上已有濇料略用膠令濇料黏之即將其布置於牛糞水內則糞能收其過多之濇料後將其布設於熱染料內則輥上濇料之處能收顏料其餘各處可洗去

用鐵養醋酸水印花而後將其布浸於茜草水內則得茄花色或黑色依濇料之濃淡而異如用鋁養醋酸爲濇料

再浸於茜草水內即得深紅色

又法與前相反用不收色之料印於布上則染後可洗去而成花紋如用果酸或檸檬酸與麵膠相和印於布上再浸於鋁養之濇質水內則印花之處不肯收鋁養故亦不肯收顏料或用銅養淡養印花將其布浸於靛水內則銅

養淡養令其靛收得養氣而變不消化之藍色別處則已收靛白挂在空處變藍而不能洗去

又法將其布浸於染料內後令放其色成花形如用茜草或靛染布再用酸質與膠相和印花將其布浸於淡鈣綠水內則酸質印花之處其色脫去如酸質內添以鉛養淡養則放色之後將其布浸於鉀養鉻養水內其茜草之紅色變爲黃色如靛藍染布而用硝强水印花再用同法亦能得黃色

如將欲染之布浸於鉀養錫養或鈉養錫養相和之水再浸於淡硫强水則布內有錫養凝結得光亮之色如以濇料合於膠而印在布上令布過水氣則成不能消化之質所得之顏色甚佳又能耐久

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯　無錫徐壽筆述

動物變化

動物體內各質之變化化學家雖已精心考驗尚未能盡悉其理此有二故一動物死後其質立變一動物各質難於分取因其性有相連而不肯相離之意故不能得其純質蓋化分物質而詳考其理全藉公法曰化散曰結成凡能蒸而不變之質如已知其沸界即知其純與不純能成顆粒之質自與別質相離其別質雖亦結成必比本質或難或易分察其顆粒之形顯有識別若夫動物則不然大半不能蒸取大半不能預知其與別質相遇如何變化前數卷已言化學家漸能將各種雜質列成數類各類以某質爲母故能將所考之物察其原質之式而知其屬於何類並知此類以何質爲母遂得詳考其性如蔗類之質炭輕養或易化散之酸質類即炭輕養或淡輕類即天地之類雖其各質之式有最繁者然以其相當之質爲母則條分縷析而其理易明惟動物質所得之式俱屬甚奇不能成類不能以何質爲母其各質有獨立之意如下二物之式可見其大概

阿勒布門即蛋白　炭輕淡養硫

加西衣尼即乳餅內之質　炭輕淡養硫

觀其分劑式如此之繁相比而不能相同且與別質亦不相同

由前論各事無怪動物質未能盡悉其理而不及植物質之精詳然既得端倪而能循緒漸進將試驗之事細察各質之相關再與植物相比而得其相同之處不難詳考其形性也

乳

動物化學當以乳爲起手之工因動物體內一切材料乳內俱有之故動物之質未有比乳更合於養人者

乳汁之形似乎混濁之流質然用顯微鏡察之有無數小圓點浮在明流質內故其質不透光如以搖動數小時即有油類之質分離而變爲透光此油即乳油（見第十七卷乳油節）其分離之理因小圓點有極薄之皮包之搖動時薄皮破裂其油質相遇而相粘凝聚於一處

乳油卽乳酥令乳存數小時則結成浮皮一層其皮之數無定率略爲乳體積二十分之一此皮所含之油質略爲重二十分之一又有百分之三爲加西衣尼與水如將此皮掠多時其小圓點之皮破裂油卽相合而成乳酥內含乳汁若干此乳又含加西衣尼因含淡氣之質不久而變化以淨則油內所留加西衣尼分出之如分出而不致油亦變化放出數種易化散之酸質令其氣味臭惡欲免此弊必將新取之油添以食鹽則加西衣尼不變化

新乳遇試紙有鹼類之性但不久而變酸性有酸性之後加熱則凝結因加西衣尼分出乳卽自能變酸蓋乳糖遇加西衣尼而發酵故生拉克而酸其式爲

里尼加布里尼加布路以尼相合而成

淨乳油爲瑪加里尼與哇里以尼二種並數種質如布低路比阿尼酸其式爲

炭輕養卽乳糖二十二輕養炭輕詮卽拉克的酸

加西衣尼而發酵故生拉克而酸其式爲

拉克的酸爲動物內之要質肉內之汁與胃內消化食物之汁俱有之

乳汁加熱九十度而歷多時則加西衣尼發酵成醋與炭養其乳糖雖不似尋常之糖遇酵而發酵然加西衣尼得合宜之熱度先變爲葡萄糖後變爲醋與炭養蒙古人令乳發酵成一種酒名爲苦密司卽乳酒卽此理也

乳汁添以酸質則加西衣尼分出成豆腐之形此因乳內令加西衣尼消化之納養其性已滅也豆腐形之質內有

顆粒和以硫强水三分之一則鈣養變爲鈣養硫養而放出拉克的酸再加以醋而鈣養硫養全結成其拉克的酸爲醋所消化蒸至將乾而得無色極酸之流質加不令遇空氣而蒸之則稍有化散而消去不見

拉克的酸加熱二百七十度而歷多時則分出水一分劑而爲無水拉克的酸卽炭輕養爲糨色之質如玻璃置於水內沸之再能與水化合加熱至五百度而乾蒸之卽成明顆粒爲拉克對特卽炭輕養拉克的酸與此質之別因含水二分劑如將拉克的酸與輕碘盛於管內封密加熱則變布路比阿尼酸其式爲

輕養炭卽輕養卽拉克的酸 二十二輕碘 二輕養炭輕養卽布路比阿尼酸

二十二輕養二碘

拉克的酸爲動物內之要質肉內之汁與胃內消化食物之汁俱有之

乳汁加熱九十度而歷多時則加西衣尼發酵成醋與炭養其乳糖雖不似尋常之糖遇酵而發酵然加西衣尼得合宜之熱度先變爲葡萄糖後變爲醋與炭養蒙古人令乳發酵成一種酒名爲苦密司卽乳酒卽此理也

乳汁添以酸質則加西衣尼分出成豆腐之形此因乳內令加西衣尼消化之納養其性已滅也豆腐形之質內有

乳油之小圓點相雜其餘下者爲明黃色之水名爲乳水
乳餅卽乾酪用連尼得令乳凝結連尼得爲小牛胃之內
皮所得之質其功用能凝結乳汁將此質置於乳內稍加
熱數小時俟有豆腐形之質取出置模內壓成餅遂置於
冷處加以食鹽待其自熱卽有香味此因油質遇加西衣
尼而化分變成數種易散之酸質如布低里酸發里阿
尼酸等所成之香味甚濃惟其餅存之日久則加西衣尼
腐爛成淡輕或成前各酸質之以脫或成以脫之料得餅
內所餘之乳糖而變化所以各種乳餅之臭味因此而別
乾酪之優劣藉乳之何種多含油之乳其酪肥少含油之
乳其酪枯肥者加熱能鎔化成稠質枯者不能全鎔化而
乾縮如皮

加西衣尼　此卽乳所含豆腐形之質大半爲炭輕淡養
並硫少許卽略爲百分之一如將加西衣尼化分之卽得
炭輕淡養硫此質甚繁疑其淨加西衣尼之原質尚無確
據無論用何法提淨之俱有鹽類質相雜觀此甚繁之質
略必爲易腐爛之故

加西衣尼凝結之後易爲鈉養炭養消化成一流質沸之
卽結不肯消化之皮一層此物同於新乳令沸之後所結
之皮加西衣尼之凝結者亦能爲醋酸或草酸所消化如
添以硫强水或鹽强水則再凝結而其酸質與加西衣尼
合成不肯消化之質

乳存若干時令結浮皮取出其皮將餘乳熬乾而添以脫
則其內之加西衣尼與乳糖相合而能消化於或水或醞
加西衣尼有淡酸質之性能與酸類或酸土屬化合或言
能稍減其酸性曾將乾酪與熱石灰相和成膠能粘破瓷
甚牢因加西衣尼與石灰相合能成硬而不消化之定質
乳所變豆腐形之質洗而曬乾之印花布之鋪用以定色
使不脫其質名拉克的里尼以淡輕水之淡者消化之而
與阿尼里尼顏料相和印在布上令遇水氣則淡輕散出
而其顏料與加西衣尼相合洗之不脫

加西衣尼並與加西衣尼相似之質在青豆或扁豆以及
別種豆類之內常見之將豆曬乾磨碎浸於溫水內數小
時則得一濁流質而含小粉待其澄清名爲里故米尼水
卽植物所得之加西衣尼略爲豆重四分之一此水受熱
其面上結皮一層似乎煮乳所結之皮水內之質遇醋酸
或連尼得而凝結似乎乳內之加西衣尼

乳糖　將乳水蒸至將乾而待冷卽結白色之顆粒卽是
乳糖名拉克的尼卽炭輕養其消化之性少於蔗糖故其
味不及蔗糖之甜

乳糖亦能變爲葡萄糖卽炭輕養與蔗糖同將乳糖置器內加熱令沸則收得水二分劑乳糖與別種糖皆能與數種本質相合如酸土屬與鉛養等其與鉛養相合能成二種不能消化之質卽炭輕養五鉛養並炭輕養十鉛養乳糖加熱至三百度則其顆粒鎔化放出水五分劑故其質或爲炭輕養五輕養

乳之要質爲加西衣尼與乳糖但此二質之比例各乳不同非特各類之乳亦不同卽一類之乳亦不同且一類內一物之乳亦常有不同此依所食之物與其肥瘦之別茲將北星亞特化分四物之乳所得各料之中數列後

材料	牛	驢	山羊	人
水	八七·四	九〇·五	八二·〇	八八·四
乳油	四·〇	一·四	四·五	二·五
乳糖	五·〇	六·四	四·五	四·八
加西衣尼	三·六	一·七	九·〇	三·八

（並不能消化之蛋類質）（並不能消化之蛋類質）

乳內所能消化之鹽類質有鉀養錄養鈉養燐養鉀綠鈉綠其不能消化之質爲鈣養燐養鎂養燐養鉄養此各種鹽類俱是養身之物

乳之僞者常添以水更僞者待乳結成浮皮取去其皮而再添以水又有添黃色之料如薑黃等令其亂眞更添小粉與膠令其質稍稠或以爲稱其重率卽可知添水與否無奈乳之重率本爲一·〇三二重於水者無幾而其浮皮有若干分如爲眞乳卽得十一分至十三分又一法加以鉀養少許卽能消化其包於油點之皮再加以脫搖動則其油爲以脫所消化而浮在面上取之而令以脫化散眞乳每重千分應得油二十七至二十八分但此祇能得其粗數蓋一牛之乳週年亦有不同之處故添水之多少尚屬難定

血

養動物之身者惟血而血爲動物體內各種流質之最繁者其變化之性尚難明曉因一離動物之身而立變也用顯微鏡看新出之血有幾分似乳之形內有不透明之點甚多俱爲匾形浮在明流質內此各點爲紅色而易分辨

血既離身數分時卽變成膠形而此稠眞分爲二質與黃色之流質其定質漸漸縮小過十小時至十二小時而止此凝結之事或謂因冷之故然稍考之卽知非是如將新血加熱一二度則凝結更速加冷而結更慢此等

變化之性尚未能證明然也

血質結定之後切成小片用布包之置於急流水中則有洗出之紅色包內所餘者爲黃色而有條縷之紋名爲非布里尼因有此質略爲血凝結之故如將新血用小竹帚挑撥則其非布里尼在帚上結成黃色之條紋而其餘下之血不能凝結再將取去此非布里尼之血水加以鈉養硫養停若干時則有紅色之點沈於器底

沈下之紅圓點用顯微鏡察之爲極細之囊其囊爲極薄之皮囊內爲紅色流質如將取去非布里尼之血水加以多水摶和因水之重率小於囊內之水故水能逼進薄皮令其囊腫大至裂開放出其紅水而全水變紅色

細囊內之紅水含一質名格路布里尼此質與蛋白略同又有顏色料名喜瑪替尼

細囊所含二物外另有油質少許又有數種金類質最要者爲鐵此鐵連於顏色料不知其與何質化合又有鈉綠與鉀綠並鉀養燐養鈉養燐養鈣養燐養鎂養燐養

血所含各料之數各人各物不同而一人或一物之血亦各時不同茲將細囊內所含各料之中數列後

血之圓點每千分所含之質

水	六八八·〇〇
格路布里尼	二八二·三二
喜瑪替尼	一六·七五
油	二·三一
未知之生物質	二·六〇
金類等質	八·一二喜瑪替尼所含之鐵不在此內
金類等質共得千分之八·一二再將其各數分列	
鉀	三·二八
燐養	一·二四
鈉	一·〇五二
綠	一·六八六
養	〇·六六七
鈣養燐養	〇·一一四
鎂養燐養	〇·〇七三
硫養	〇·〇六六

格路布里尼之性與原質極似蛋白眼球內之晴珠亦多含此質

喜瑪替尼爲細囊內最要之質血質之能養身以及呼吸之事其血俱藉此質爲之如欲分出其喜瑪替尼將小圓點置於醋內其醋先加硫強水使有酸性令沸再和以淡輕養炭養則格路布里尼大半分出溶取其流質熬乾迭

用水與醋與以脫消出其能消化之質再將餘下之糨色質以淡輕養與醋相和消化之濾出其定質熬乾再以水消化所能消化之質濾之得深糨色之質即喜瑪替尼略爲純質惟其形與血內之時大不同蓋在血爲消化之質而今爲不消化之質

喜瑪替尼變化之性與其原質之排列有奇意因所含之鐵合於炭與輕與淡與養甚緊不能以尋常之法試驗其式爲

炭輕淡養鐵但此尚疑喜瑪替尼爲不純

喜瑪替尼遇養氣所有之變化爲最奇之性發血管內之血色紅迴血管內之血稍有紫色如將迴管內之血令其凝結則其上面遇空氣之處比下面之色紅而明

如將紫血少許盛於大瓶內瓶內盛養氣或空氣搖動久久則血收得養氣而放出等重之炭養氣其色改變同於發血管內之紅色迴血管所含之炭養氣血內本有之如將其血置於抽氣罩內取去空氣則炭養自出血收養氣而變化尚未深悉化學家俱以爲紫血變紅血因其養氣令炭養放出之故

圖點外之流質爲鈉鎂水兼含蛋白質與非布里尼與鹽類質茲將此流質再加分析列表如後

水	九〇・二九〇
蛋白	七・八八四
非布里尼	四・〇五
油	一・七二
未知之生物質	三・九四
金類等質	八五五
再將金類等質分列	
鈉	三・三四一
綠	三・六四四
鉀	〇・三二三
養	〇・四〇三
燐養	〇・一九一
硫養	〇・一一五
鈣養燐養	〇・三一一
鎂養燐養	〇・一二二

流質有鹼類之性大略在所含之鈉養炭養與鈉養燐養血水內所含之蛋白遇熱則結成膠形此性爲蛋白之特性如分出之得一明黃色之膠質分法將血水在百二十度以內而熬乾之所得之質能在水內漸漸消化如其熱度更大則蛋白凝結不能於水消化必須加熱而

加大壓力始能消化

蛋白不能得其純質所得者俱含鹽類質最多爲鹼類與燐養或鹽土屬與燐養合成之質所以最難分出其純質

其最簡之式爲

炭輕淡養硫

前言植物之汁加熱則有凝結之質與蛋白略同名爲植物蛋白

非布里尼與別種動物質之別因自能凝結凝結之時與凝結之蛋白大不同如將新血攪掉攪甚猛即成條紋而其條紋有凹凸力此條紋曬乾即變黃色之質如牛角非布里尼爲動物要質之一凡肉俱爲此質穀類所含之哥路登與此非布里尼甚相似名爲植物非布里尼

非布里尼之質同於蛋白之質其質甚繁故不活之時易致臭爛惟血內之非布里尼未必與肉內之非布里尼眞相同胃化分肉內之非布里尼所含養氣比血內者更多而血內者所含比蛋白更多故疑血內之非布里尼爲血水之蛋白與後來變成肉中之一物

化學家以爲蛋白與非布里尼與加西衣尼俱爲一箇原材料之雜質此原材料名布路的以尼各質所含之硫與燐比例不同分取布路的以尼法將含蛋白之質與餌養相和令沸再添以酸質而令凝結布路的以尼之原式爲炭輕淡養此質不能成顆粒又不能化爲霧無法能將所試之質決其純與否化學家皆論此質其蛋白必與非布里尼與加西衣尼等質相關故以爲俱是布路的以尼所變成之質

蛋

蛋殼之質含鈣養炭養十分之九此質與動物質相和蛋白每百分含水八十六分蛋白定質十二分又有能消化之鹽類少許其性爲鹼性因含鈉養少許之故蛋白生時無有輕硫氣之臭遇銀不能令變黑沸後即顯輕硫之性乃凝結之時所變化

蛋黃含蛋白變化之質名非弟里尼而其色因含黃色之油能用以脫分取之兼含燐養雞蛋之黃略爲白之半重內含水亦略爲一半非弟里尼百分之十六油百分之三十鹽類質百分之一五

肉

肉內所含之非布里尼四分之三爲水此水幾分爲所含之血幾分爲肉內之汁如將肉壓之其汁即出汁內有數質與養身之功大有相關此質有酸類之性而血之性爲鹼故爲奇理肉汁含燐養與拉克的酸與布低里酸並

苦里阿的尼以奴西的與鹽類質如將切碎之肉以冷水浸之包在布內壓之則得紅色之水內含肉汁與血少許漸加以熱則血之蛋白與汁之蛋白凝結成塊亦有紅色黏於其上濾取其水與鎖養水相和令其燃養凝結再濾之而將其水熬至稠質待少頃而得無色之顆粒爲動物本質性甚淡名爲苦里阿的尼苦里阿的尼肉之意即其質爲炭輕淡養二輕養

各種動物之肉所含苦里阿的尼之數不同業已試驗最多者爲雞其次爲魚雞肉每千分含苦里阿的尼三分二各特魚肉每千分含苦里阿的尼一分七一牛肉每千分含苦里阿的尼分七或言人肉含苦里阿的尼較多

苦里阿的尼與酸質相和令沸則放水一分劑變爲大力之本質名苦里阿的尼其質爲炭輕淡養此質在尿內遇苦里阿的尼同見者

苦里阿的尼與鹼類水相和令沸即收水一分劑而成二種生物本質一爲由里阿即尿內所見之質一爲曬而殼西尼是而設亦肉之意其式爲

炭輕淡養二 即由里阿 炭輕淡養 即曬而殼西尼

炭輕淡養二輕養 炭輕淡養 即由里阿 炭輕淡養 即曬而殼西尼

此苦里阿的尼凝結之後其水內尚有一質名以奴西的以下放出水二分劑其質與乾葡萄糖即炭輕養相同但其式不同

肉所能出之糖類其數甚少生豆能出此質每百分得分七五

肉汁所含之鹽類質大半爲鉀養燃養鎂養鈣養燃養養並鈉綠少許

肉汁內之鹼質最多者爲鉀養血內之鹼質最多者爲鈉養

里必格云肉汁之酸性因含酸性之鉀養燃養即鉀養二輕養燃養血之鹼性因含鈉養燃養有人言電氣學所論肉之質紋常有電氣通流因肉之酸質與血之鹼質彼此相近祇以極薄之皮相隔故其動筋與腦筋即顯電氣

化分肉質所得各數列後

水七十八分　非布里尼血管腦筋等物十七分　蛋白二分五　肉汁之別質二分五　共得一百分

燒肉之理　肉汁之性已知即知煮肉之法如欲肉味之美而不計其湯必先令水沸然後置肉於內則外層肉之蛋白立即凝結而肉內之汁不能滲出如欲其湯之濃厚而不計其肉將肉置於冷水漸漸加熱則肉內一切之汁自出所餘者不過肉之質紋

欲得牛肉之濃湯則肉一切能消化之質須令散出將肉切細浸於等重之冷水一刻許而後漸漸加熱至沸度歷數刻濾取其湯肉內之汁盡出只少蛋白

肉用燒炙之法則內質之熱不足令其汁內之蛋白凝結惟其外面之熱大於二百十二度故肉之外面多含油質而其汁改變燒者與煮者之味不同職是故也其外面所成之棱色質名哇司瑪蘇密（哇司卽香之意蘇密卽湯之意）此質之性尙未詳考

肉加以鹽其質有流出者所以醃肉之養人不及鮮肉也

直辣的尼　含脆骨與筋之肉置水內令沸久久其水冷時凝結成膠此因直辣的尼或可捺得里尼或二質之和消化水內此二質甚相似昔常混爲一質論其分別直臘的尼出於皮與骨等質可捺得里尼出於脆骨此二質之形雖相似其性則有別可捺得里尼水能以醋酸與白礬與鉛養醋酸令凝結直辣的尼則不能凝結也

直辣的尼與可捺得里尼之原質亦有分別可捺得里尼之輕氣多於直辣的尼而淡氣則較少其式爲直臘的尼炭輕淡養　可捺得里尼炭輕淡養

二質俱含鈣養燐養與鎂養燐養相合甚緊

直辣的尼常見之性爲冷時凝結如遇歎尼酸卽成不消化之質此性爲成熟皮之根源（見第十八卷皮類節）因其凝結之性可作食品內之膠與工藝內所用之膠用水九十九分消化此膠一分冷時卽膩若屢次令沸此性卽失

魚肚膠爲最純之直辣的尼卽數種黃魚等所取得工藝內常用之膠用馬牛等之皮浸於鈣養水除去其毛與血再挂起數日令鈣養收空氣內之炭養而變爲鈣養炭養則直辣的尼不被鈣養變壞再置於水內加熱沸之以水能凝結稠質爲度傾於別器俟所含之雜質沈下再傾於淺盆內凝結切成方片挂起令多過風氣而堅實其曬乾之工應在春秋二季冬季則凍冰而其質裂開夏季則鎔化而不能乾

細膠以同法爲之惟所用之料爲極細之羊皮熬成之後不切片曬乾卽用流質

直辣的尼遇酸質或鹼質卽成二種顆粒之本質一爲各里各可勒又名各里各西尼卽直臘的尼糖卽炭輕淡養

一爲留昔尼卽炭輕淡養

各里各西尼與淡養以脫同原質卽炭輕養淡養

留昔尼與加布路以酸類之淡養以脫同原質但此以脫未有考得其質

動物質內有數種與直辣的尼甚相似如毛髮爪角蹄殼

取得之質

髮含炭輕淡養並硫百分之三至五

羊毛與棉花相和織布其布用壞之後可分出其毛將分碎之物浸於淡鹽強水內加熱至二百二十度曬乾而彈散之棉花已變脆質能成粉而飛出羊毛則不變如欲取棉花而去羊毛可令遇重加熱汽則棉花不變而羊毛變爲糢色之脆質亦易彈出羊毛之粉可作培地之用

蠶絲之質紋或謂分作三層層層相套外層爲直辣的尼水內能消化中層爲阿勒布門即蛋白能在沸醋酸消化內層爲含淡氣之質名綠里西尼水內不消化醋酸能消化蛛蜘絲之料大略即此內層之質海絨亦爲同類之料所成名爲非布路以尼

尿

動物之尿含質數種身體無病則別處之流質內不見此各質雖或有之其數亦甚微此各質內之最要者有三一爲由里阿一爲由里酸一爲希布由里酸

由里阿　將人尿熬至八分體積之一與等重之硝強水相和即得一稠質有珍珠色之片名由里阿淡養即炭輕淡養輕養淡養如將此質以冷水洗之再以沸水消化之阿與衰類有相關之處因此本質與淡輕輕養衰養爲同原之質若將輕養衰養與淡輕相和而熬乾則所得之質如將衰阿由里酸熬之即得輕養衰養三分劑可見由里酸其式爲

三炭輕淡養輕綠二三輕養炭輕養即衰阿由里酸

炭輕淡養即由里阿上四輕養二二淡輕養炭養

因此變化其尿存久即發淡輕之臭但欲將淨由里阿令同變化則必以水消化加大壓力而加熱如將由里阿與鹽強水相和即得由里阿輕綠將此加熱即成淡輕輕綠與衰阿由里酸其式爲

炭輕淡養即由里阿上四輕養二二淡輕養炭養

不是淡輕養衰養而爲由里阿

從此理可用肭種材料造成由里阿昔以此法爲甚奇因當時用材料造出動物體內之質甚少也將鉀衰鐵烘乾五十六分錳養烘乾二十八分相和置鐵鍋內加熱至暗紅色掉之至不煽爲度則錳養所放之養氣令鉀與衰之若干分變爲鉀養衰養而多餘之衰燒去鐵則變爲鐵養

其式爲

鉀三衰鐵一養 二養錳一養 二鉀養衰養一 二炭養一淡一鐵養

將其質與冷水相和則鉀衰消化而不肯消化者沈下傾出而添以淡輕養硫養遂成鉀養硫養與淡輕輕養衰養

其式爲

鉀養衰養一 淡輕輕養硫養二 鉀養硫養一 淡輕輕養衰

養

將其水隔水熬乾之則淡輕輕養衰養變爲由里阿再添以醋即能與鉀養硫養分開因醋祗消化由里阿也

化學家論由里阿原質之排列或謂由里阿能收水四分劑而變爲淡輕養炭養則由里阿應列於阿美弟類（見第十四節）既如此可依原質排列之理用淡輕養炭養二分

淡輕養炭養 一 由里阿

二炭輕養炭養 一 淡輕養 一 炭養

前言阿美弟類可用淡輕令遇相配之以脫而得之如草酸以脫遇淡輕成哇克司阿美弟其變化可以下式明之

二炭輕養炭養 一 淡輕養 一 哇克司阿美弟

又以同理將炭養以脫添以醋內消化之淡輕成由里阿與醋其式爲

二炭輕養炭養 一 淡輕養 一 炭養

同於哇克司阿美弟能從淡輕養衰養內取出者其二式其理

管內封密加熱即成由里阿與醋其式爲

炭輕養上輕輕淡二輕養（輕養）上淡即由阿上養即以脫里

如將衰養以脫即炭輕養衰養令遇淡輕即成以脫里由里阿其變化之法略與衰養遇淡輕之變化相同其式爲

輕養衰養上淡輕二淡輕輕養衰養

炭輕養衰養上淡輕二淡輕炭輕養衰養即以脫里由里阿

嘗有人造成此類之別種雜由里阿質其內之輕氣或幾分或全分爲醋本質所代此各質與其原母質由里阿之相關視下數質自明

由里阿炭輕淡養

炭輕

以脫里米以脫里由里阿炭炭輕淡養

炭輕

四以脫里由里阿炭四炭輕淡養

二非內里由里阿炭

炭輕淡養

三炭輕淡養

由里阿以淡輕爲母之理有一事略可爲據嘗有人取得阿特即偏蘇里由里阿之取法作式指出此類之質之變化

偏蘇里綠令遇淡輕即成偏蘇阿美弟與輕綠其式爲

炭輕養綠即偏蘇上淡輕二炭輕養淡輕即偏蘇阿美弟上輕綠

將由里阿代淡輕即成偏蘇由里阿特與輕綠其式爲

炭輕養綠即偏蘇上炭輕淡養即由里阿特二炭輕養炭輕淡

以上二種變化俱是由里阿與各雜質以淡輕爲母視下式更易明

淡輕上炭輕養綠即偏蘇二淡輕炭輕養上輕綠

炭輕養綠即由里阿上炭輕養綠二淡輕炭輕養炭養上輕綠

又以同法得下二質

阿西台里由里阿淡輕炭輕養炭養

布低來里由里阿淡輕炭輕養炭養

由里酸將人尿加以鹽强水存若干時即結成極細而硬之紅顆粒爲由里酸即炭輕淡養此質在尿內凝結如相合又與淡輕相合人身有病則此二質在尿內與納養其質過多故也其鹽類在溫水能消化在冷水即凝結因石蘇常含由里酸與鹽類質所以此質又名爲里的酸緝

二百卻石之意

人尿內所含之由里酸略爲千分之一故用人尿所取亦無多印花布所用之米由來由來易克歲特必用由里酸造之嘅蛇與鳥之糞內大半爲酸性之由里酸淡輕又有大洋內數處小島亘古爲海鳥停止之所其糞每年加一層年久而變質現有船取之以糞地名爲古阿奴此質亦含由里酸甚多其酸性之由里酸淡輕內分出其由里酸甚易只將其質在鉀養水內消化濾之添以鹽强水則由里酸須冷水萬分之一消化於鉀養水加以由里酸不加熱消化而俟飽足再令不遇空氣而蒸乾卽成小顆粒如針其質爲二鉀養炭輕淡養此質水內能消化若以炭養氣逼過其水則鉀養之半分出爲鉀養炭養又有酸性之鉀養由里酸顆粒其質爲鉀養輕養炭輕淡養所以由里酸爲二本之酸質卽炭輕淡養應寫其式爲二輕養炭輕淡養由里酸漸漸添於濃硝强水內卽消化發沸生熱待冷結成八面形之顆粒名阿陸克珊卽炭輕淡養此質爲由里酸與養氣相合其式爲

炭輕淡養上二炭養上淡上淡輕

阿陸克珊之性能染手指爲淡紅色而其水遇鐵養硫養卽變深紫色

阿陸克珊能爲由里酸與由里阿中間之物益尿內常有此二質並阿陸克珊少許其阿陸克珊略爲由里酸收得養氣而變爲由里阿時在半路所成之物如欲試之將阿陸克珊水和以鉛養令沸則發炭養氣而阿陸克珊與養氣化合變爲由里阿其式爲

炭輕淡養卽阿陸克珊上二輕養上四鉛養二炭輕淡養上六炭養上四鉛養

如將輕硫氣通過阿陸克珊水內則有硫分出而結成阿陸克珊的尼顆粒卽炭輕淡養加二輕養加硫

如將阿陸克珊的尼四厘與阿陸克珊顆粒七厘用熱水半兩消化再添極濃之淡輕養炭養水八十厘則放炭養而大沸其水變爲光亮之紫色待冷結成顆粒避光視之爲紅色兼有綠色與金色如金蟲翅之閃光此質名米由來由克歲特其式略爲

炭輕淡養卽阿陸克珊的尼上炭輕淡養卽阿陸克珊上四淡輕二炭輕淡養卽米由來由克歲特上六輕養

米由來由克歲特合於染料之用能染布與印布造此所用之由里酸卽用古阿奴所取

希布由里酸　此種酸質別物尿內幾無有之人尿內亦甚少即炭輕淡養（希布二音即馬之意）此酸在馬尿內甚多牛尿內亦含此質百分之一從牛尿內取出之法將其尿熬至八分體積之一再加鹽强水至有餘待久即結長細之顆粒但有一奇事惟在關內之養牛能得此質馬尿內欲得此質者亦不可奔跑設令其牛或馬多走路多出力而用同法試其尿所得者爲徧蘇以酸而非希布由里酸又有一奇事牛馬不但小可行動若其尿存久至發臭而用前法試取亦只有徧蘇以酸最奇者牛馬而食以徧蘇以酸則雖令行動亦有希布由里酸

此二種酸質之相關可用法證之將希布由里酸和以濃硝强水加熱多時待冷即結徧蘇以酸顆粒取出其顆粒而將其水熬乾加以淡輕（卽各里勒）減其酸性又結各里各可勒（見本卷四頁的尼節）之顆粒其式爲

炭輕淡養（卽希布由里酸）二炭輕養二（卽徧蘇以酸）炭輕淡養（卽各里勒）

有人反用此法得其據將各里各可勒令遇鋅養與徧蘇里綠（見第四卷苦杏仁節）卽成希布由里酸其式爲

炭輕鋅淡養（卽鋅各里各可勒）二炭輕養綠（卽徧蘇里綠）二鋅綠二炭輕淡養（卽希布由里酸）

希布由里酸因此可名爲徧蘇里各里各可勒卽炭輕養淡養此各酸質可顯其相代之理將希布由里酸令遇硝强水與硫强水卽變爲淡養希布由里酸因有淡養代輕氣之一分劑如將此酸質與鹽强水相和令沸卽成淡養徧蘇以酸卽同於希布由里酸變成徧蘇以酸之理其式爲

炭淡養二
炭輕淡養二炭輕養二炭淡養
輕養二炭輕淡養

希布由里酸過本質所成鹽類之公式爲某養炭輕淡若故其酸質可命爲輕養炭輕淡養

人尿所含各質之中數列後

水	九五六八〇	
由里阿	一四二三	
由里酸	〇三七	
希布由里酸苦里阿的尼	一五〇三	
尼顏料並未知生物質		

基苦訶	〇、一六
鈉鞣	七、二二
燐養	二、一二
鉀養	一、九三
硫養	一、七〇
鈣養	〇、二一
鎂養	〇、一二
鋁養	〇、〇五
共得	九九、九四

新陽趙元益校字

英國蒲陸山撰
英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

植物生長

植物之原質卽生長植物各種材料之原質如炭輕淡養硫磷綠矽鉀鈉鈣鎂鐵錳此各質內之炭輕淡養硫燐乃相合變化而成植物所需之料其餘各質仍爲平常之狀

鉀綠鈉綠

鈣養硫養

鉀養矽養

鈉養矽養

鐵養燐養或有錳養燐養又有鈣養燐養鎂養燐養淡輕養燐養

鉀養鈉養鈣養與植物酸質台成之質

植物能得養之之質或藉葉吸氣或藉根吸水

養植物最要最多之質爲炭此炭常有炭養氣之狀葉與根俱能食之得此炭養氣有兩法一得於空氣之內一得於根之相近處動物腐爛之所發

養植物之輕氣亦有兩法得之一從雨露一從近根之淡輕卽土內含淡氣動物腐爛所發者其淡輕亦爲養植物淡氣之一源其餘淡氣或爲雨水所含之淡養或淡養土內成此兩物因其淡輕而放其淡氣植物所需之養亦從炭養氣與水所得此二物含養氣之數比植物所需用者尚有餘

植物所含之硫與燐大略得於土內所有硫養與燐養之質其綠與矽與金類俱從土內所得

植物俱是藉土而生長其土如何而成考地學之理大略可知地球在混沌之初祇有火成之石類卽花綱石其火漸熄之後其石遇空氣燥濕冷熱之變化歷數萬年剝蝕腐爛而成土層層相疊俱能考其質而言其理

花綱石爲數質相合而成一爲石英卽矽養一爲非勒特司怕耳卽鋁養並鉀養或鈉養與矽養台成之物又有雲母石卽鋁養鐵養鉀養鎂養等物合成之質另有鈣養硫養並含硫養之質合綠氣之質含錳之質少許

此石多年遇空氣變化之事漸漸爛而鬆散爲雨水衝至低窪之處積成粉質一層此粉質內含植物所需養之金類質如是而石之外面有薄層之土質偶有植物易生之種着其上如苔類之于卽能生長其炭輕淡養各質從空氣與雨露所得其金類各質從土內所得此苔結子後卽死而腐爛土又收其各質而此各質本爲空氣與土所有

之簡質由是而變爲稍繁之質能養上等之植物自有上等之種如前事之榮枯久之而草木暢茂禽獸宿食其中而繁殖一切動物又從別處得各種別質帶至其地或爲糞或身死其地俱留積於土而其土漸肥再後有農夫耕其地而樹藝各物所產之物爲動物所食而運至別處以致本處土內所含之金類質漸缺而爲層土故必用法補之

農夫糞地之意即補土內缺少之料所補之料或能令徑養植物或能令土內之質變化而植物食之

徑養植物之料有十三種詳列於後

一煤與草木之灰此灰含本處植物所收土內之料壅於地面而土得其原物

二鈣養硫養鎂養硫養此二物不但能補硫與鈣與鎂尚能化分土內植物質腐爛所成之淡輕養炭養令變爲淡輕養硫養此質能存在土內如淡鄆養炭養不變則散於空氣之內而植物失去此物

三鈣養燐養即骨灰此物或者徑用之或先用硫强水令變爲鈣養二輕養燐養而用之此質易於消化

四鈉綠即食鹽能放出其鈉而遇土內常有之鈣養炭養使大半變爲鈉養炭養又能變爲鈉養矽養或養植物之別種鹽類

五鈉養淡養有數種土用此最宜因能發鈉養與淡氣俱輕養硫養此質從燒煤氣之廠所出能放硫養與淡鄆養並多成鈣養燐養

六鉀養矽養鈉養矽養此二質宜於長養穀類如麥類之梗多含矽養土內雖有此物然須與齡類合成能消化之質而植物始能吸食

七淡輕養硫養此質從燒煤氣之廠所出能放硫養與淡鄆俱有益於植物

八草木之根葉等物埋在土內則腐爛之後能還養植物

九皮骨之膠質腐爛能生炭養與淡輕並多成鈣養燐養

十尿內之由里阿與由里酸化分時能放淡輕養炭養又能放燐養與別種鹽類質

十一各種動物之糞此內有動物所食之物而不肯消化之鹽類再有易腐爛之生物質內能發淡輕與輕硫甚多

十二古阿奴即食內之海鳥之糞此質多含淡輕養由里酸等含淡氣之生物質又含燐養之鹽類與鹼類之鹽類與鹼類之鹽類

十三炭此質之益處大半含燒煤所有各種淡輕鹽類質土質變化所成之料宜於植物之用其最要者爲鈣養此質能改變土內之生物質與金類質故遇生物質即令腐爛而變爲炭養或水或淡輕或淡養俱有益於植物者又

鈣養遇土內之死物質卽合其金類化分如含鹼質與非勒特司怕耳等令變爲易消化之質

有數種土農夫疑其生長之力已乏而必多加以糞有時停種一年或二年令不生植物卽能復其原力然亦不必如此蓋一處本不可每年常種一物因常種一物則養此物之料必缺而養別物之料尚足故種別物二三年而再種本物仍能如前之茂農家試驗此法名爲輪種如第一年大麥第二年草第三年豆第四年蘿蔔第五年仍種大麥等法

此輪種之理可從長養各物所需之金類質明之如蘿蔔所需爲鈣養與鹼類與砂養大麥所需爲鈣養與砂養草等物所需爲鈣養所以種麥而砂養既缺其所餘之鹼類與鈣養尚能養蘿蔔鹼類缺後則所餘下之鈣養尚能養草此時其麥所需之料已變化而出

每年所產之物所有無用者埋在土內變爲有用如數種植物其根甚長而深其吸食之料爲短根者所不能吸如長根在土腐後短根卽能食之

化學家能知植物變化成各植物質之理甚少其所知者糖與小粉用炭養氣與水在植物內所成又知哥路登爲此各質並淡輕或硝強水並數種含硫養與燐養相合而成惟此種變化之層次無法能知

種子之內常含小粉與哥路登或同類含淡氣之質如故米尼等再有數種金類質此金類之在種子內之料此草木使其生根生葉能自吸食空氣與土內所以養種子發芽之時收得養氣而發炭養氣此因蛋白質卽各質內之最易變化者先與養氣化合而令其不能消化之小粉變爲能消化之糖種子在此時須得多水必用水之原質令其小粉之炭輕養變爲糖之炭輕養又必用水消化其糖並可變之蛋白質與金類之鹽類質以備變成幹物之汁此內所能生長之力令其汁變爲根其根入土尋食自養之料又令生葉向上吸食空氣內之料葉既生長之後遂能吸炭養氣與水與淡輕以自成其汁葉之功里似乎動物之肺但其職相反肺乃吸養氣而放出炭養葉則吸炭養氣而放出養氣並淡氣少許

植物在夜間亦能放炭養氣惟少於有光之時所收之炭養氣

植物之炭質俱從炭養氣與水所得故必有放養氣之事因植物內炭質所含之養氣比炭養與水所含之養氣更少

植物內所有含炭與輕之質或此各質與養氣化合之質

俱爲炭養氣與水所成而有全養氣或幾分養氣放出如
寫留路司即炭輕養爲炭養氣十二分劑與水十分劑而
有養氣二十四分劑放出又如瑪里酸即炭輕養爲炭養
氣八分劑水六分劑相合而有養氣十二分劑放出
植物內含淡氣之雜質與前同例乃淡養與水與淡輕相
合而成而有養氣放出因此各雜質內所含之淡氣與炭
輕之比甚少則其炭養與水所放之養氣足令其淡輕之
輕氣變爲水如其輕氣在雜質內無有別種專職其養氣
亦足用而有餘茲以成雞那之式明之

四十炭養上十八輕養上二淡輕川炭輕淡養即雞那上養

可見養氣之有餘

植物質所含之硫乃在土內所得因土內所有硫養之質
所發之硫養遇炭養氣與水與淡輕而有硫分出如哥路
登原質之式爲炭輕淡養硫則從養植物之料變成之式
爲

二百十六炭養上八十八輕養上二十七淡輕上二硫養
川炭輕淡養硫上養

植物之變化將養之質減去養氣動物之變化將養之
質加以養氣

以上生長之理祇能略知其概惟植物之果實漸漸變熟
其理較明

果實初生之時含寫留路司與小粉與植物酸質如瑪里
酸檸檬酸果酸歎尼酸其歎尼酸果內常有之所以生果
之味濃但生果有一質名具格土司爲炭輕養三質所合
成其原質之數尚未考得具格土司不能在水內消化故
子漸熟則變具格的尼即炭輕養能在水內消化故一潦
流質全熟之時具格的尼又變爲具格的酸即炭輕養與
具格土司酸即炭輕養能在沸水消化冷則能成稠質如
膠所以蘋果等浸於水內沸之即得膠形之物

果實生時與空氣之相關其職司與葉相同亦能收炭養
氣而放養氣初變熟時則收養氣而放炭養氣其小粉與
寫留路司變爲糖因遇植物酸質之故遂成甜味前言小
粉與寫留路司之炭輕養變爲糖皮等酸變爲糖只收水之原
質而已故其收養氣而放炭養氣或爲樹皮所不可少之事如

炭輕養即樹皮酸上二輕養上養川二炭輕養即糖果上三十炭
養

三炭輕養即果酸上養川炭輕養上六輕養上十二炭養

糖已足後其變熟之事已成如再存若干時則收養氣而
令腐爛

生長各種植物乃自然之變化設如無有循環之法令其植物死後散於空氣與土中以養將來之植物則其變化不全所以植物死後而得濕氣即能變化含淡之質腐爛後則漸爲空氣內之養氣所侵而全質腐爛其炭仍爲炭養其輕仍爲水其淡仍爲淡輕此各質散於空氣爲風所吹以養別處之植物其金類質被雨衝入土內以備後用木質遇濕氣則漸爛而成糍色之料名爲呼莫司土內之生物質此居其大半鹼類能令此質消化而得糍色之水如將此水加以酸質即結糍色之質有人已試此質含呼米酸與鳥勒米酸與奇以酸但此各質不肯成顆粒則其實爲酸質尚是無據又有二種同類之酸質即苦里尼酸與阿布苦里尼酸（苦里尼即井之意）俱從此法得之地內所出之水間有含此二質者

木欲令其不腐爛必用藥料能與其汁內之蛋白合成不能變化之質常用之料爲苦里亞蘇脫（見第二卷加波力酸節與汞綠將此料在水內消化其木或浸於內日久或加壓力使水漬入木內

西人布式利令木不腐爛之法藉其樹汁能往上至枝葉之力吸取藥料之水在樹之近根處割一槽外圍以泥令不漏水槽內傾入銅養硫養或鐵養醋酸或鈣綠之淡水則樹皮能吸其水無處不到如樹已砍下而平置蓋可將一皮袋盛此水包在一端仍能吸入與活時相同木含此種藥料不但不能腐爛且不爲蟲所食又不能養蕈類

英國蒲陸山撰　英國傅蘭雅口譯
無錫徐壽筆述

長養動物

動物長養之變化與植物有大別植物收聚各料而成質動物則毀壞各質以自養動物不能徑以炭養與輕養與淡輕養其身而植物能將此簡質造成繁質如蛋白與糖等動物即食此繁質而變爲植物所需之簡質惟動物質所成數種材料如非布里尼與膠其原質繁於數種植物質所以成此材料所食之物亦必爲繁質而其原質必與所成之質略同動物所食之物與其身內之原質亦略同則長養動物之理已得考知其要矣

動物體之原質與植物體之原質略同惟動物體之雜質比植物體之雜質更多而其性與形又大不同

血

消化之事將所食之物嚼細與口津相和成漿口津爲鹼類之流質兼含一種蛋白類之料名台阿里尼台阿卽吐之意此質易於臭爛其口津之用處大略浸潤乾質令易下咽其鹼類之性能備與別料化合所有之油類質使變爲肥皂之形台阿里尼易臭爛之性能令食物更易消化有發酵之意

下咽之後直至胃中待若干時得身內之熱度卽九十八

度胃汁即令消化最要之質
胃汁爲胃之內皮所生含輕綠水與拉克的酸即乳酸也
兼含蛋白類之質名伯布西尼（伯布西即消化之意）淡酸質而兼有此物易能消化非布里尼即肉紋與已結之蛋白如無此物而但有酸質難於消化食物
胃汁可倘材料配合令消化食物同於胃所生者將豬羊等胃之內皮浸於最淡之鹽强水內須稍加熱置肉或豆腐於內加熱至身體之熱亦漸消化所以豬羊胃內所得之伯布西尼可用作藥品令人易消食物
食物遇胃汁而變化乃將非布里尼與蛋白質變爲能消化之形其小粉亦大半變爲對格司得里尼與糖惟油類之質不消化
胃內幾分消化之質名爲開末從胃往幽門之前再遇二質即膽汁與甜內汁
其膽汁大半爲兩種鹽內質之水一爲鈉養古里古殼里酸二爲鈉養托路殼里酸此二酸質有松香類之性不能滅其鹼類所以膽汁有大鹼性又含炭質甚多古里古殼里酸之質爲輕養炭輕淡養則每百分含炭六十七分托路殼里酸之質爲輕養炭輕淡養硫則每百分含炭六十分托
一分此三酸質能出二種材料十名各里各可勒一名托而以尼又有二種不含淡氣之酸質欲取此質將其兩種本酸質與淡鹽强水相和令沸其式爲

輕淡養（即各里可勒）
輕養炭輕淡養（即古里殼里酸）＋輕養二炭輕養（即可路的酸）＋炭

輕養炭輕淡養硫（即托路殼里酸）＋輕養二炭輕淡養硫（即托而以尼）＋輕養炭輕養（即可里酸）

托而以尼所成之顆粒甚美觀所含之硫每百分有二十五分此質爲甚緊之動物質然有簡法可用材料造成將炭輕遍過無水之硫養則爲强水所收再以淡輕滅其酸而蒸乾之即得淡輕養以西替哇尼酸其式爲

炭輕＋輕養二硫養＋淡輕＋輕養二炭輕淡養（即淡輕養以西替哇尼酸）

將此鹽類質加以小熱則放水二分劑而成托而以尼此變化之式爲

淡輕＋輕養炭輕硫養（即淡輕養以西替哇尼酸）＋輕養二炭輕淡養（即各立司替里即油之意）＋硫（即托而以尼）

膽汁內尚有一物名各立司替里尼（即膽之意）炭輕養爲明顆粒與油類略同常在腹內凝結成膽內之石痲此種會在植物內如豆如麥並數種植物之油類質見之

膽之色料未能分出而得其純質

肝內亦有一物名吾里各質即動物小粉部炭輕養動物

死後此質速收水之原質而變爲糖

疑其職相助消化油質

食物之消化其膽汁所運用尚未考其詳然因有大鹼性

甜肉汁亦爲鹼類質其與膽汁之別因含甚多之蛋白質

極易臭爛此汁之職大略將飯內之小粉令變爲糖見第九卷

藏葡萄糖飴然此質亦能令油質化分略如做肥皂之意所食之

物經過此汁之後即至腸內腸亦有汁能令小粉與糖成

其消化之事所以小腸內一切能消化之物變爲白色漿

形之質名開勒即精液也所有不能消化之質如木紋等

必與此質分開而往大腸小腸內分開此兩物有兩種微

細之管密佈腸包膜內一名美生脫里克管專吸能消化

之小粉類質引至肝內從肝引至心之右上房一名吸液

管專吸能消化之油類質引至吸液總管而往心之右上

房

此爲半成血之料從心之右上房往右下房在此處與迴

血管迴進之血相合時得一深紫色而爲心噴至肺內徧

通至極細之管與吸進之氣相遇其血與氣祇有極薄之

皮分隔即在此處放出其炭養氣而收等體積之養氣血

遂變爲明紅色迴入心之左邊而從發血管行至百體之

微絲管

血質通行全體所有各種變化之事不能甚詳其最要者

常添需用之養氣而血內之各質與養氣化合而生熱令

身溫煖其變成者有炭養一硫養二燐養三拉克的酸即炭輕養四

布低里酸即炭輕養由里酸即炭輕淡養五由里阿即炭輕

淡養等質既爲養氣所變其質必從精液內浮得新質補

之而其血必放出已變之各物如炭養氣從時

硫養燐養由里酸由里阿從內腎而出

身內各種流質如膽汁與口津與胃汁等必從血內生出

其血從迴血管歸至心內之時收得食物內成此各流質

之料爲發血管運至應當之處

身遇大冷或大熱則必或減或加其熱令週年平勻身內

各處之油質能補其熱以禦冷因油質含炭與輕甚多在

身內與養氣化合必令所生之熱大於多含淡氣與養氣

之物所生之熱所以身體受冷則血放養氣令其油質化

合因此生熱能補所散之熱此有一天然之事凡寒冷之

時須多用養氣補熱則吸進之養氣因空氣緊而必多且

遇冷時之呼吸必比平時稍速

天冷之時身內需用之炭與輕比平時更多故宜多食小

粉與糖與油等質因此各料所含炭輕質最多所以此各種不含淡氣之料常稱爲補呼吸之所用之料又如肉與哥路登與阿勒布門等質爲成百體之料

食物之功用有二一養身一生熱故所食之物應依其用而分二類但食一類必有所偏如欲補身之料必食蛋白與非布里尼加西衣尼如欲補熱之料必食不含淡氣之質如小粉與糖與油

動物食此二類彼此之比例必依其時與事爲主禾壯健之人之煤必費若干所以動物或出力或運思必令精血漸虧全賴食物之相補並養氣之相助

者全賴含淡氣之物以補養百體成堅固身已壯健此物略可少食至加嚴寒之時又宜多食生熱之料

壯健之人所食之物以六分爲率可食不含淡氣之物如植物質如小粉與糖其養氣適足令其輕氣變爲水則吸進之養氣大半可以合成炭養氣之體積小粉與糖等質五分含淡氣之物如哥路登之類一分惟進之養氣大半可以合成炭養氣之體積饅頭含此二種略有此五與一之比小兒之身正須長養略等於每吸所費之養氣如食肉與油則必多用吸進之所需含淡之料自宜更多故以食乳爲宜因乳內不含淡養氣令其肉與油內之輕氣變爲水故其炭養氣之體積氣之質如糖與油每四分略有含淡氣之質如加西衣尼少於每吸所費之養氣如動物歷久不食則炭養氣之體略一分

凡冷地之人食油比熱地與煖地之人更多

積與所用養氣之比例略同於食肉之後故人不食肉必常食之物宜以二種并用使其料常相配如以饅頭爲主漸費已身之肉

則其二類有一與五之比茲將數種相配者列左

物名	養身料	生熱料
牛肉	一	一
山芋	一	〇
火腿	一	三
小牛肉	一	〇
羊肉	一	二七
米	一	二三

英國蒲陸山撰　英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

動物死後變化

動物死後之事與植物死後略同其各質復爲原形便於循環之用身死不久空氣內之養氣令其合淡氣之質變化此變化通至百體則成腐爛其炭變爲炭養其輕變爲水其淡變爲淡輕與淡養與硫變爲輕硫與硫養其金類質與土相合能養植物植物收其炭養與淡輕而長大仍爲養動物之料動植二物不但循環互養更有相因之用動物放出炭養爲植物所收植物放出養氣爲動物所收

動植兩物彼此相關不能獨立而此相關之理爲農事之根本

設有一地周圍隔絕不與別處相通而耕牧其中空氣不甚改變可以連得動物與植物萬年不絕其外不必添進其內亦不運出此因常能循環互養也設此處所生之植物運至別處或養人或養獸而其人與獸之糞全運迴本處亦能連爲之而不缺其故因動物之糞所含之金類質原爲植物所需土內之金類既足則其餘各質能從空氣收得矣

動物體腐爛之遲速各物不同如肉與血之質最繁故腐爛最速油質最遲骨與毛髮更遲

油質之不肯腐爛常有見者如動物死後埋於濕土歷久挖起則得成塊之質爲油內之司脊阿里酸與瑪如里酸相合而成名爲阿的布西里

動物質曬乾卽不變壞此爲久存食物最簡之法如加以鹽或糖或香料或苦里亞蘇脫更能存久

或言鹽與糖能存動物因收動物體內之流質又如香料能令物不腐因其易散之油能阻發酵之事苦里亞蘇脫加波力酸等質亦有此性此質從燒木之煙所得故將肉挂於煙內永能不壞

動物植物之作食品者欲久藏之可盛於馬口鐵筒內加水少許再加以熱則水變爲汽而逐出其空氣俟出盡之後立卽封密所盛之物果屬新鮮雖藏數年不壞如藏時已稍變壞雖不遇空氣亦漸腐爛

近時有化學家考出從前之人論動物腐爛之事大差近日詳細考驗知空氣內有極微之定質點或爲極細之蛋或爲植物之種着於動物則腐爛之事由此而起曾將牛乳分盛於二瓶內令沸一瓶用棉花作鬆塞一瓶空露其

口，同置一處則無塞之瓶先發臭有塞之瓶久不臭
生肉亦可久藏所盛之器須毫不洩漏另使空氣通過紅
熱之鐵管燒死一切微物再通於盛肉之器逐盡空氣而
封密，
觀此數事，確知物極則反死生相接，最繁最靈之物死後
即養最賤最頑之物，遂令其質變爲炭養，與淡輕等氣而
歸諸空中，蓋動物之要質，即此炭輕淡養，由是空中又以
此氣質還養萬物矣，

化學鑑原補編

卷一
原質考
養氣變化
鉀養綠養取養氣
輕氣
輕氣變化
水
海
水與別質或化合或消化
泉
煤
炭養性情
考驗生物含炭之數
炭養氣
炭輕（西名河西台里尼）
火
煤氣
卷二
砂
砂養二
砂輕二
養氣
汞養取養氣
電臭氣
汽變輕氣
輕養吹燈
水內所含之質
蒸水
輕養二
木炭
炭養氣
炭養變成流定二質
炭養合成之鹽類質
取法二
炭輕二
吹火筒
養氣性情
錳養取養氣
空氣
輕氣性情
輕氣化合之性
水在鉛氣內變毒
水之形性
炭
動物炭
取法一
考驗炭養之數
炭養含原質之據
炭與輕合成之質
炭輕一
考驗炭輕二質之數

砒
考驗生物質內淡氣之敗
淡與養合成之質
淡養二
淡養相合之總說
輕綠
綠養氣
紅火
白色火藥
綠與炭合成之質
綠淡
離鹹金總說
鋇養炭養二
鋇綠
鈣
鈣養硫養二
鎂養硫養三
鋁
鋁綠二
釷
鐵生鑷時能成淡輕三
淡養五
淡輕二
淡輕變成淡養與淡養五
淡養氣俗名喜氣
淡養四
綠氣取法
輕綠遲金類之性
綠養五
藍火
綠養四
炭養綠即痂可託尼氣
合強水
鋇
鋇養硫養二
鋇養淡養五
鋇養綠養五
鋇養炭養二
鋇養輕養
鎳
鈣養
鎂
鎂綠
鹼土屬金總論
鋁養三輕養
鉻
錯銀鏑
釷鈺試

鉛
鋅養
鎘
鐵
鐵與養合成之質
吸鐵礦
鐵綠二
錳
錳養一
錳養二
鉀養錳養七
錳養四
鉀養鉻養二
鈷
鈷硫
鉻
鉀養鉻養二
二鉛養鉻養一
鉻養七
鉻養綠
鋅
鋅養硫養二
銅
鍊鐵之理
鐵養
鐵養
錳
錳養
錳養三
錳與綠合成之質
納養錳養二
錳綠
鈷綠
鎳與養合成之質
鉻養二
鉛養鉻養三
鉻養
鉻綠
鉻硫三
銅之形性
銅鍍於別金
銅養
取錠之法
鋅綠
鉑
鐵之形性
二鐵養三經養
鐵養硫養一
錳與養合成之質
錳養二
錳綠
鈷綠
鎳與養合成之質
鉻弗二
銅
銅器煮食物宜慎
銅養

銅養
銅緣三養銅四輕養
銅硫
鉛
卷三
溴
碘
淡碘
輕溴
砒弗二
硫之形性
輕硫二
含硫養之質
硫強水形性
硫養一
硫與養合成之質
硫養二
無水硫養三
硫養五
硫養五
矽硫二
淡硫
卷四
硒
硝
銅養硫養一
銅緣
銅硫
鉛內分銀
輕溴
淡溴
輕碘
弗
輕弗矽弗
硫
含硫之本質與配質
硫養二
含水硫養三
硫養之鹽類質
硫養五
炭硫三
硫與緣合成之質
硒養
輕硝

硫類原質之總論
自來火
燐養
燐養
燐與硫合成之質
鉀與養合成之質
鉀養
鉀硫二
鉀礦二
鉀養五
鉀礦三
鉀弗三
鉀硫五
鉀綠三
鉀與硫合成之質
鉀硫五
鹽類雙質
鹽類之原質
非金類總論
合成鹽類質以水爲模
卷五
鉀
鈉
鈉之質性
淡輕各鹽類質
淡輕輕養硫養
淡輕輕硫卽淡輕硫
鋰鉀鋁
鉛之用
鉛養
鉛養硫養
燐
爆碟之料
燐養三
燐與輕合成之質
淡輕與無水燐養合成之質
變形燐
燐與養合成之質
燐養
燐與綠合成之質
含鉀養之質
鉀綠
鉀與硫合成之質
鹽類雙質
鉀硫五
鉀養輕養二炭養二
鈉養炭養二
鈉養矽養二
光色原鏡省文分光鏡
淡輕輕綠卽淡輕綠文名礪砂
鉛養二
鉛養
三鉛養燐養五

鉛綠　鉛綠鉛養
鉛礫　鉛與硫合成之質
鉛　鉛養
銀　銀之形性
銀養　銀之淡養
銀綠　銀溴
銀硫　汞
汞養　汞
汞養硫養　汞與綠合成之質
汞綠　汞礫
汞與硫合成之質　汞礫
鉍養　鉍
鉍綠　鉍與養合成之質
鉍硫　鉍與養合成之質
鉍形鋅　鋅
鋅養　鋅輕
鋅與綠合成之質　鉀養鋅養
鋅與硫合成之質　鋅綠
鋅之屬質　鋅硫
鈉養錫養　錫與養合成之質
錫養　錫與綠合成之質
鉛綠七鉛養
三鉛硫二鉛綠綠
銀與養合成之質
銀綠
銀礫
汞與養合成之質
汞養硫養
汞綠
汞礫
鉍與養合成之質
鉍養
鋅輕
鋅綠
錫
錫養
錫與綠合成之質

錫綠
錫硫
錯養二
鎢硫二
鎢養二
鈧
鈀
鉬
鈧硫二
鉑與養合成之質
鈀與養合成之質
錸綠二
錫綠二
錫硫二
錯綠二
鎢養二
取鎢之法
鉬之取法
鈮
鉑與綠合成之質
錸
銖
金
金與綠合成之質
鎢
各色玻璃
陶器
錫與硫合成之質
錯
鎢
取鎢之法
鉬之取法
鈮
鉑與綠合成之質
錸
銖
金
十西由斯紫色
燒煉玻璃
陶器
卷附
質點之理
淡氣之分劑
體分劑式之理
輕礦之分劑
輕硫氣之分劑
炭養與炭養之體積
淡養之分劑
炭與綠合質之聚積
矽綠之分劑
矽弗之分劑
淡輕之分劑
輕綠與綠氣之分劑
輕弗之分劑
氣與霧之重率常與熱度相關
硫養之原質排列法

硫養原質之理

炭硫之分劑與體積

燐輕之分劑數

燐養之分劑數

鉀養與鉀養之分劑數

鉀輕之分劑數

鈉之分劑數

淡輕緣分劑數

熱率與分劑數相關

鋇之分劑數

鍶之分劑數

鈣之分劑數與質點重率

鋁之分劑數

鐵之分劑數

鉛之分劑數與質點重率

銅之分劑數與質點重率

銀之分劑數與質點重率

汞之分劑數與質點重率

鉍之分劑數與質點重率

錫之分劑數與質點重率

鉑之分劑數與質點重率

金之分劑數與質點重率

英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

疇昔化學名家討論各質原點之性情而定相合相分之例凡屬有重之物俱謂之質其大類有二曰原曰雜原質爲不能再分者雜質爲二物以愛攝力而相合者何謂愛攝力即令各質變成新質之力如但相合而不成新質則非此力有愛力者始謂之化合已化合之質而又有物勝其愛力令相離謂之化分

現在考知之原質共得六十四種分爲金類與非金類非金類有十五種養輕淡炭砒矽硫硒碲燐鉀弗綠溴碘（鉀人以鉀列于金類之內因有數種性情略與金類相同也）

金類有四十九種鎂鉀鈉鋰銀鎳鈣鎂鋁鉻鈷鈰鈦鉭鈮鎢鉬鈾銅鉍鉛鉑錫鍺鉺鈧鈀銠鋨銥鉈銦鎘鋅鎳鈷鐵錳鉻鎢鈾銅鉍鉛錫鍺鎢鉬鉑鈀銠銥鋨鉭鈮鈦鈰鉻鈣鎂鋁鋅鎳鈷鐵錳鉻鎢鈾銅鉍鉛錫鍺

地毬大體極多之原質惟二種卽矽與鋁動植物內極多之原質有四種卽養輕淡炭此六種者已合成萬物之大半

雜質粗分爲生死二質但此二質之界限難定生物質藉動植而得之如小粉與糖等死物質從地內得之如鹽礬等

養氣

養氣爲各原質之最多者空氣中有五分體積之一其餘爲淡氣而稍兼別氣然其養氣不化合於淡氣惟與和合而已水有九分重之八爲養氣則與輕氣化合又如矽養與鋁養略有二分重之一爲養氣此二質居地毬定質之大半可見養氣之多

取養氣之法初學者不易通曉必預知其性情之理始可明其取法故先論其性情

養氣性情

空氣雖有五分之一爲養氣而目所不見又無臭味前人有欲令變流質與定質者俱不能成比諸空氣之重略加十分之一若一·〇〇與一·一〇五七之比二氣俱宜極乾極淨熱度等而壓力等始得準數凡氣質與霧質之重成反此理與空氣相較

第一圖

熱度漸增熱度愈增化合愈速以至成燒而光熱並發故有質能在空氣之內與養氣化合而發熱發光或至於燒如第一圖將玻璃罩置已燃之燐於內則發出之濃霧爲無水燐養質內含燐一分劑卽八乘五得四十其燐養二字概此各數在內若將濃霧所變之白質令遇空氣則吸空氣內之水而變成小分劑卽三十一合養五

滴其味甚酸用藍紙試之立變紅色所以化學家用以分辨酸質凡屬酸味者俱可同法相試然有數種質不能消化於水味亦不酸即不能變試紙爲紅色如平常之砂酸藍紙無從試驗也此種酸類之質必用別法顯之詳論見後

燐在空氣之內先與養氣三分劑相合至於燒時則與養氣五分劑相合空氣之熱度無多亦難自燃然遇空氣之面甚大亦即易燃等常化合之事以其質分至極細化合亦易亦速固化合之質須密切始能顯其愛力質點愈細相切愈密如將乾燐少許用炭硫消化於試筒之內再以之硫置於養氣之內則藍光甚亮燒亦甚速每硫一分劑即八乘其重十六分能與養氣二分劑即八乘二得十六分合成硫養氣其臭觸鼻難當故易辨識若以小杓盛硫如第四圖甲置於有養氣之玻璃罩乙而下以水盆承之則水能收其硫養氣用藍試紙安在水內立變紅色此法甚令養氣二分劑與硫化合然有法能合三分劑而成硫養者可見燒物之時未必用盡能化合之養氣也炭亦爲非金類之質亦能與養氣化合但其熱度須更大若用極純之炭質加熱約須白色如爲木炭則含輕與養加熱至紅而即燃此言空氣之內也如將木炭在其一處加熱至紅而置於含養氣之玻璃瓶內則炭之全體速熱

第二圖

第三圖

第四圖

之四故以養氣燒燐則遇燐之氣點多四倍生熱發光必大矣再以小杯盛燐少許而置於鐵架之上如第三圖用熱鐵絲燃之而罩以有養氣之玻璃瓶則光熱極大惟玻璃必甚薄而透者燐塊宜小大則瓶體必裂其白

至白色每炭一分劑卽重六分能與養氣二分劑卽重十
六分合成炭養氣藍紙探入瓶內變成紅色其變慢於燐
養與硫養因其性弱之故凡燒料以含炭之物爲要而燒
時必成炭養氣
燒炭略無煙焰純炭如金鋼石等絕無煙焰此因炭不能
變爲霧質也凡火之或爲霧質或爲氣質俱在燒時所顯
故燒時不變能燒之氣合成酸類之質惟輕弗則否故西
以上三物俱能與養氣化合惟在平熱度內則難合然
文養氣之名卽酸母之意
金類之性咸喜逕與養氣化合惟在平熱度內則鈉養硫
如鐵鉛等質遇空氣雖不加熱亦漸化合惟空氣不含
水與炭養氣鐵等亦不能逕與養氣化合若在平熱度而
逕與養氣化合者祇有五種卽鈉鉀鋇鎳鈣此五質與養
之愛力極大故收藏之法宜用無養氣之地油浸沒之亦
有與養氣之愛力極小者三種卽金銀鉑雖加大熱亦不
肯逕與養氣化合
硫養能滅鹹類之性然有數種酸類質不能全滅者如炭
養不能全滅鈉養之性故仍能令紅試紙變藍惟其別性
能改變其鈉養水侵蝕皮絲棉花等質如與炭養相合性
卽變弱故可謂之弱鹹類而鈉養爲強鹹類所以弱酸類
祇能改變鹹性數分
金類質在平熱度內不遇炭養氣與水氣原有不甚與養
氣化合者若加以熱卽能化合試將鋅少許置于小杓加
熱令鎔以鐵條掉之則燒其火有藍藍色因鋅之霧與空
畢之時鈉一分劑卽重二十三分與養一分劑卽重八分
合成鈉養燒鎔之時爲流質待冷而爲定質以之消化於
水而沾於手指撚之有滑性嘗之有粹味將前變紅之試
紙探入立復藍色凡有此性之質名爲鹹類質有金類者
有非金類者如將鈉養水少許以淡硫強水滴滴添入則
漸消去滑性而粹味亦變爲鹹味將變紅之試紙探入不
復藍色再以藍試紙探入亦不變紅則鹹性與酸性彼此
相平而成中立性水內變成之新質爲鹽類卽鈉養硫養
亦卽元明粉其鈉養有鈉重二十三分養重八分合重三
十一分又硫養有硫重十六分養重二十四分合重四十
分則鈉養硫養分劑數之其重爲七十一分故凡雜質分
劑數之重可將原質分劑數之重相加而得

氣內之養氣化合也又將鋅箔剪成小條而作帶形如第五圖下端稍加熱而粘以硫粉燃其硫而納於養氣罩內則燒至極亮燒畢而取出其餘即變脆質易磨爲粉加熱則有鹽黃色冷而變白色此爲鋅養合鋅一分劑即重三十二分八養一分劑即重八分合重四十分八

第五圖

鋅養無酸性亦無鹼性不能消化於水然能滅酸類之幾分間有全滅者此種謂之本質而其酸類謂之配質鹼質亦歸本質之類如將鋅養添以淡硫強水至消化飽足爲度則硫強水侵物之性已滅而尚能令藍紙變紅水內變成之新質爲鋅養硫養凡本質與配質化合者俱謂之鹽類質因初考知此類之物其形與性略似食鹽也如鉀養淡養亦爲鹽類質即焰硝其本鉀養其配淡養即如食鹽本質鈉配質綠成鈉綠理並同也

鐵遇乾空氣或養氣在平熱度內不與養氣化合須加熱至五百度而生薄皮一層即鐵養再加熱而皮漸厚久則擊之而脫下試將四分徑之鐵條一端加熱至白色隨用大力風箱接以小嘴而急吹之鐵能燒至極亮四面發出光星鐵養成滴落下如以養氣代空氣其光更亮或將鐵絲繞成螺絲形如第六圖甲一端連於罩口之乙罩內滿盛養氣鐵絲之下端粘以硫粉而燃之急入於罩內能成鎔鐵之熱度鐵絲鎔時鐵養滴滴落下罩須承以水盆不致燒壞盆底

第六圖

前法所得之鐵養爲黑色而鐵養之分劑有兩種其一合鐵一分劑即重二十八分合養一分劑即重八分謂之鐵養其一合鐵二分劑即重五十六分合養三分劑即重二十四分謂之鐵養此質與水相合即尋常之鐵鏽熱鐵與養氣合成之質合此二質各一分劑故可謂之鐵養鐵養或名爲鐵養此質能爲磁石之所攝而磁石之原質與此同

鐵若分爲極細之粉則空氣之內能自燃作細粉之法詳後炭養氣之末節其物爲黑色宜密封於玻璃管內如開其管而灑於空中立與養氣化合而自生熱至白色所變之質爲鐵養

鐵養與鐵養俱能滅酸類之性故謂之本質同於鈉養與鋅養之理凡金類之質大半能與養氣合成合養之本質有不能者惟鈁非金類則無有與養氣合成本質者又有數種金類能與養氣合成配質如錫養與銻養是也此類配質所合之養氣乃最多之分劑

又有與養合成者非本非配謂之平質或爲金類或爲非金類如輕養與錳養皆平質也然非金類與養合成者大半爲酸質若金類與養化合之質則含養少者爲本質含養多者爲配質不多不少爲平質如錳與養氣合成之各質能顯此理錳養爲强本質錳養爲弱本質錳養爲平質錳養爲弱配質錳養爲强配質

汞養取養氣

尋常需用養氣概以空氣代之雖有淡氣在內亦不能阻純養氣惟其法甚繁不合於尋常取養氣之用然偶試之亦有雅趣將長頸之玻璃瓶盛以水銀而隔砂加熱歷久不息其熱常得六百六十度汞乃發沸而有若干分變爲霧在長頸內結成而仍回瓶內後其汞漸變爲紅色之粉此因收空氣之養氣而成汞養也其空氣之淡氣不爲所收而散出如將此汞養加熱至紅卽熱至一千度則放其養氣而復爲汞其式爲汞養‖汞上養

細玩前理可見化分化合之事其熱度不致過大過小自有變化之事若爲過大仍歸原質如第七圖爲試汞養放養所用之器甲爲管卽日耳曼玻璃管乙爲本生煤氣燈

第七圖

丙爲汞凝結之處丁爲收養氣之筒先滿以水而倒置於收氣盆戊如欲試此氣是養與否則以紙焠置於管口卽能自然如連加熱片刻汞養全能化分而復爲原質初加熱時其汞養變爲黑色待冷仍顯紅色

錳養取養氣

汞養之外有用錳養者此質英國有數處產之日耳曼與西班牙更多造玻璃與漂白俱用之此礦分爲多種等常者名貝路羅多得此西語爲遇熱放鬆之意如將黑色之錳養在鐵甑內加大熱而收其氣或存於瓶或存於袋卽可備用養與錳之愛力極大所以雖加大熱不能盡放其養氣尙有三分之二存在質內此存養之質變成棕色略爲錳養其式爲三錳養‖錳養上養

鉀養綠養取養氣

化學取養氣之料常用鉀養綠養此質又可爲銅冒藥與各種焰火如將此質少許盛於試筒加熱如第八圖則先

第八圖

鉀養綠養爲鉀養與綠養化合而成如鉀養與綠養不化合則雖加大熱亦不化分今因在大熱之中綠與鉀之愛力大於養與鉀之愛力故化合之鉀養綠養放出養氣而鉀與綠化合其式爲鉀養綠養＝鉀綠＋養

欲知鉀養綠養所發養氣之重數必先知其分劑數如鉀爲三十九分養爲八分綠爲三十五分五共得一百二十二分五爲鉀養綠養之分劑數故欲取養氣四十八釐則用鉀養綠養一百二十二釐五若欲知此養氣慥積之數必以平熱度即法倫表六十度並平壓力即汞柱高三十寸爲準此時之空氣一百立方尺其重三十一釐今以空氣之重率爲一養氣之重率爲一一〇五七則得比例空氣一體積之重爲一養氣一體積之重爲一一〇五七若空氣一百立方寸之重三十一釐與養氣一百立方寸之重三十四釐二八之比從此而得公法以求別種氣質一百立方寸之重總以六十度三十寸爲

第九圖

電臭氣

電臭氣爲養氣改變而成其性尚未深悉與各質化合更易於養氣令養氣變爲此氣之法有數種尋常磨電氣所發者卽有此氣所以電氣化分之所得之養氣有少許變爲電臭氣又如將水以電氣化分之養氣而不發響則養氣變爲電臭氣又如燐等質漸與養氣化合而有水在其旁亦發此氣又如將水以電氣化分之所得之養氣有少許

變爲電臭氣

第十圖爲西門子所作之器能顯電臭之性甲管之內面糊錫箔再套一管而於外面亦糊錫箔內外錫箔俱通至附電圈之二極點連法用螺絲丙丁令空氣或養氣通進戊管而行過內外二管之間則已端所出之養氣變爲電臭氣試驗已孔所出之電臭將小粉一百

第十圖

釐冷水一兩和勻再將資鍋盛沸水五兩漸傾以小粉水數滴隨勻數於厚白紙上此紙遇尋常之空氣不變色如遇電臭立變藍色因電臭能收鉀碘之鉀故放出之碘卽令小粉變藍其藍色之濃淡依所放之碘爲比例

養氣常有少許變爲電臭所以空氣之有益於人者約藉此電臭有此電臭卽可免各種動物之疾病故大城大鎭居民稠密所用養氣既多則不覺有電臭而易致生病若故可分作數等以準放碘多寡但此尚屬粗法如將已孔所出之電臭通過蘸水卽硫養變成之蘸水則電臭能令蘸與養氣化合而藍色漸減水或

第十一圖

性之霧能令藍紙變紅小粉紙變藍而電臭氣雖經多人詳攷尚未得確實之理或云空氣內之

母近火將小粉紙與藍試紙各一條用玻璃條挂於箭口如圖式兩紙之色皆不變若另用玻璃條加熱而與養氣化合爲酸則以脫之霧受熱而現出電臭

以脫數滴傾入容水二升之玻璃箭如第十一圖傾時愼勿令空氣或養氣通進紙探入卽變藍色此法成電臭之理詳後輕慈

燐在水下刮光而置於容水二磅之瓶內其瓶盛水至半口用玻璃片蓋之不必甚密少頃而瓶內有電臭以小粉

在鄉村壙野以及海邊居民稀少則常遇電臭而疾病較少化學家云植物長大之時所發之養氣已變爲電臭氣數分

前人考得電臭之性其時另得養氣質點之數極要理詳後

輕氣之本體

空氣

空氣含淡與養而常有水氣兼有炭養與淡輕養少許因萬物所發各種氣質俱爲空氣所收也如化分之法極細即能分出別種氣但其數極少與空氣之性不相關如近於大城大鎮之處另雜炭輕或炭輕或輕硫或硫養多燒煤之處更雜輕硫與硫養

地毬不拘何處常有減去養氣之數而添以炭養之數如動物呼吸以及燒物等事是也幸有風與各氣飜揚動盪故能遍地調勻各處空氣原質之數大略相同惟覺尺斯達地方大城中之養氣少於常數五百分之一茲列空氣內養氣與淡氣之常數

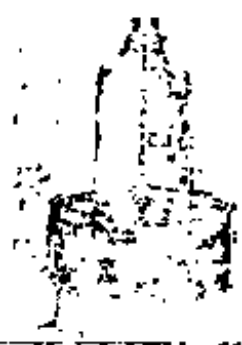
	體積	重
淡氣	七九・一九	七六・九九
養氣	二〇・八一	二三・〇一

空氣所含之水氣居百分體積之一・四論其重則百分之〇・八七所含之炭養氣百分體積之〇・〇四重則爲百分之〇・〇六此俱核其中數

試驗空氣內養淡之數將片以生紙收乾其水置於鐵線架上如第十二圖甲而置以乙筒乙筒所容空氣分爲五分用墨作識筒下承以水盆俟數小時後燐與養合成硝養而爲水所收水面即高起一分其餘四分即淡氣如欲速顯其據可將燐用前法如第十三圖甲以高玻璃罩覆之罩之土口有玻璃塞另加猪油少許令氣不洩罩高分爲七分其下滿水二分塞下有鉤可挂銅鏈其長適著於燐將鏈之下端燒熱引燃其燐即發大光與白霧遂有燐養之白片粘於罩初燃之時因罩內生熱而空氣必漲將水壓下後則養氣減少而水又漸高至丙分即占五分體積之一燐既熄舉罩內所凝之白片變爲流質而霧即不見氣又透明如前罩外稍稍添水令內外之水等高扳其塞而以小燭燃火置其內立即滅熄

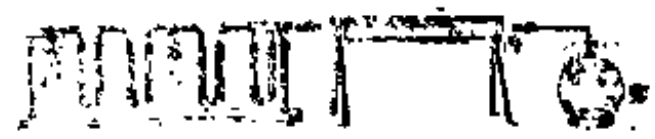
第十二圖

第十三圖



前法尚是粗試不能考水氣與炭養炭輕等如欲極準必用杜馬斯所製之器如第十四圖令空氣先過各彎管甲此盛鉀養能收一切炭養氣次過各彎管乙此盛硫養能

第十四圖



收淡輕氣與水氣再過大管丙此盛紅銅細屑管下燒炭令銅屑得紅熱卽能收盡養氣所餘賸者俱爲淡氣通至玻璃瓶卯臨用此法之前將玻璃瓶與盛銅屑之管抽出其空氣而再稱準其重遂與各管相連而微開其塞門則外氣之壓力能令空氣透進各管而至卯瓶之內多空氣行過之後卽關塞門待冷而再稱瓶重卽知瓶內淡氣之重但銅屑之管內亦必有淡氣故瓶內淡氣之數必有差此法所得之各數列後

卯瓶含淡氣其重	三千〇百七十六釐
抽空之原重	三千〇百〇〇釐
淡氣之重	七十六釐
丙管含淡氣其重	二千五百七十四釐
抽空後之重	二千五百七十三釐
淡氣之重	一釐
化分之空氣內取得淡氣之重	七十七釐
丙管並銅養其重	二千五百七十三釐
丙管並原銅屑其重	二千五百五十〇釐
化分之空氣內取得養氣之重	二十三釐

試準養氣與淡氣之比例爲二十三與七十七之比卽一與三四七之比此乃空氣內分出水氣並炭養並淡輕氣淨得每百分重含淡七十七分養二十三分

第十五圖

取盡空氣內之養氣而所餘者卽淡氣俗名硝母氣因硝含此氣也其性與養氣相反重率爲〇九七一三稍輕於空氣二氣輕重之性可用法顯之如第十五圖辰爲倒罌之無底玻璃瓶滿以養氣用玻璃片蓋之卯爲含淡氣之瓶亦用玻璃片蓋之兩瓶相合如式取出二塊玻璃片而開其上瓶之塞將燃火之燭急放下經過淡氣之時則頓熄至養氣之內而立燃少頃而養氣與淡氣相和再置燃燭於內亦不熄或言淡氣與養氣之輕重不等則輕者應浮於上而重者常沈於下如油與水同理惟是氣質與流質之性大異不與地毬之攝力相關而彼此自能調和（詳後輕氣性情第二節）凡有二質或多質之相合必變盡其原有之形性而養淡空氣內之養淡二氣本不化合而但和合此已考得確據二質之相合仍是原有之性而不變故知但爲和合而非

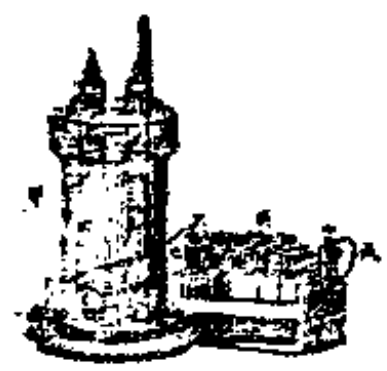
化合也。

淡氣不顯其何性。所以化學家無法可以分辨。惟驗其性絕不與各氣相類。即爲淡氣。其性既不顯。眞是淡然無爲。故最宜與養氣和成空氣。

輕氣

輕氣與別質無不化合者。水並各種動植之物多含之。各種燒料亦含之。水爲輕養二氣化合而成。欲分取之。必勝其化合之愛力。常法用電氣器。如第十六圖。水質本屬難通電氣。故在盛水之甲筒。添以硫強水少許。而使電氣易通。則化分較速。丙乙爲鉑片彎成管形。而連於鉑絲之上。

第十六圖

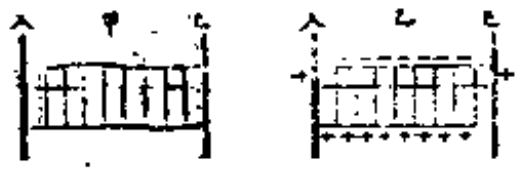


第十七圖

第十八圖

鉑絲通過筒邊之軟木塞。而再連於丁戊二通線。以至電箱庚玻璃管底。辛有銅盲與塞門。下作侈口。便於收氣。即在塞門吸出空氣。淡水漫上。關其塞門而水不下。庚爲古路物之發電箱。此箱有五筒。如第十七圖。甲滿以淡硫強水。每水四體積配以強水一體積。各筒之內有鸞鋅板乙。板上鍍足以水銀。鋅板之間有長方之漏筒丙。盛濃硝強水。而插鉑片丁。各筒之鉑片與鋅板遞相連。如第十八圖之式。丁戊二線連於箱邊之丑子。視十六圖丁銅線在鋅板之一邊。爲負電之極點。戊銅線在鉑片之一邊。爲正電之極點。各件相連之後。電氣流通而成循環之路。

第十九圖



電氣通過之時。乙丙二鉑管中之水。即化分輕氣爲乙管負電之點相引。養氣爲丙管正電之點相引。其氣起於鉑管。成小泡升上。而爲辛辰二管所收。視二鉑管中間之水。並無通過之氣。故知所發之輕與養不是水之一質點化分。而爲兩箇質點化分。如第十九圖甲之人與已爲二箇鉑管之邊。未通電時所有水質點之排列。已爲正電之點連於發電箱鉑片。人爲負電之點連於發電箱鋅板。乙圖爲通電後水質點之排列改變之形。指明養氣收負電而爲正電點所引。輕氣收正電而爲負電點所引。凡金類與非金類化合者。以此法化分之。則金類爲負電點所引。非金類爲正電點所引。故常言金類爲正電氣之原質。非金類爲負電氣之原質。

第十六圖辛管之氣升滿戊管之氣升至一半因水爲輕氣二體積與養氣一體積合成也二管滿氣則可開其塞門而試二氣之性開輕氣之塞門而燃之即發響而燒成黃色之火若開養氣之塞門而燃之火光極亮吹熄已燃之物而留一火星使遇養氣亦能立燃嗅養氣之臭即有電臭若遇小粉紙即變深藍色

又法將水氣收在罩內令電氣通過而發響亦成輕養二氣此事或因電火之熱所成而非電氣之性如將鉑燒鎔滴滴入於水內亦發輕與養之小泡若以電氣化分水氣不能用發電箱之電氣因發電之數雖多而其濃不足成火星故必用磨電器或附電圈方可

凡用濃電氣之火星分物質莫妙於附電圈雖用發電筒一箇而所得之火星同於磨電器如第二十圖即用電氣三孔其中孔用彎玻璃管乙通至水盆丙其丁戊二管各有鉑絲藏於內一端通至瓶內一端伸出管外成一鉤以便相連通電氣之銅線一切相連視圖式鉑絲二端在瓶內相離十六分寸之一使電氣易過甲瓶盛水略一半加熱令水至沸界俟十五分時之後瓶內空氣俱爲水氣所逼出始將收氣管辛滿以水而套在乙管之口上直立其

第二十圖

辛管之法乙管之口彎上而套以軟木其外軟木之邊作數槽以便水之落下此時水氣之泡全凝水辛管再套於其外軟木之邊作數槽以便水之落下此時水氣之泡全凝水辛管之水尙不落再令電氣相通則瓶內之汽爲電火所化分遂成養輕二氣而至辛管之內俟其滿而在水內用指捺緊取起以火近於口旁而移開其指則燃而發響即輕養二氣再合而成水如附電之力甚大一刻得氣一立方寸以上所試輕養二氣化合之愛力爲電氣與熱所勝然更有簡法令水遇別質而養與別質之愛力大於養與輕之愛力亦能化分

各種非金類之原質俱不能在循常之熱度分出水內之養氣而金類之原質則有五種能在循常之熱度並乾空氣內與養化合故亦能在循常之熱度化分水即鉀鈉鋇鈣如將鉀置於水面即燃而成茄花色之火浮在水面與養氣化合其熱足令輕氣自燃其茄花色因鉀少許分爲霧而燒也以紅試紙探入水內即變藍色此因合成鉀養而爲鹼類之質分水之式爲輕養上鉀一鉀養上輕此即鉀一分劑即重三十九分代輕一分劑即重一分又即

鉀之重三十九分能令輕之重一分分出同於鉀重三十九分令與養重八分化合凡有雜質之內放輕而以鉀代者則鉀三十九分代輕一分而三十九爲鉀分劑之數觀此鉀之變化則雜質之內俱可放出一原質以別質代之而成新雜質凡雜質以此法而成者過半所有原質一運化合而成雜質者甚少

鈉與養之愛力小於鉀故將鈉質置於冷水不能自燃惟與養氣化合生熱而鎔化以火近之則放出之輕氣燃成深黃色之火紅試紙入水亦變藍色即鈉養之鹼性也若將生紙浮在水面而以鈉置於生紙之上則能自燃輕氣因紙令鈉不動之傳冷不速也若用鐵絲布作一小籠略半寸許以鈉盛其內如第二十一圖甲置於收氣之水盆玻璃管乙能收所放之輕氣得數立方寸鈉質分水之式爲

第二十一圖

輕養1鈉‖鈉養1輕即鈉一分劑其重二十三分代輕一分劑之重一分依前理二十三爲鈉之分劑數之重

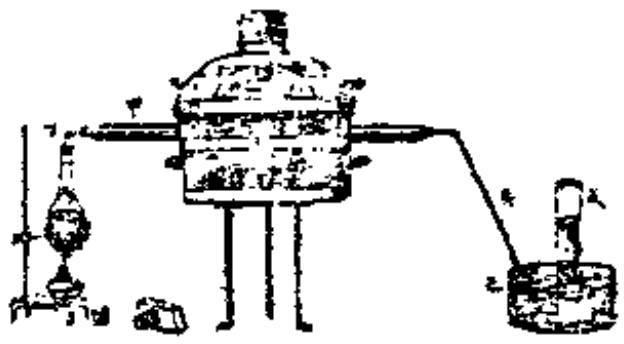
銀鎂鈣之分水較緩於鉀鈉其變成之質爲鎂鈣養鎂養俱有鹼性而比鉀養與鈉養則難溶化於水故謂之鹼

土屬

金類加熱則能與養氣化合比諸冷時更易故循常之熱度不能化分水之金類若加以熱即能化分如鎂與錳遇冷水不化分加熱至沸界即化分而放出輕氣遂成鎂養與錳養此外之金類有十一種必加更大之熱至千度以上始能分水茲以熱度小者爲首依次列之即鋅鐵鉻鈷鎳錫銻鋁鉛鉍銅其銅必加熱至白貴金類有四種在空氣內不肯與養化合故不能分出水內之輕氣即汞銀金鉑

汽變輕氣

化分水氣如第二十二圖用鐵管滿盛碎鐵橫置爐中如甲其爐如乙以木炭火加熱又有玻璃瓶如丙盛以水而用酒燈加熱令沸以玻璃管丁連於鐵管與瓶汽即行過鐵管又以玻璃管庚自鐵管通至收氣罩如戊其初出之氣必棄之因有器內之空氣相雜也於是鐵收水之養氣而變成鐵養附於鐵管之面有顆粒之形其式爲四輕養1鐵‖鐵養1輕


第二十二圖

從此知鐵之分劑數之三倍即三乘二十八等於八十四分以代輕氣四分劑然由前式而觀鐵之分劑數可謂之二十一即四乘之而代輕氣以四代四適是相當惟鐵代養氣之常數皆與此數不同且與別質化合之數亦無此數故當謂汽與熱鐵之變化分為兩級而成第一級

輕養二鐵＝鐵養二　輕第二級輕養二＝三鐵養＝鐵養二

輕依其第一級之意則鐵一分劑即二十八代輕一分劑仍是二十八為鐵之分劑數

第二十三圖

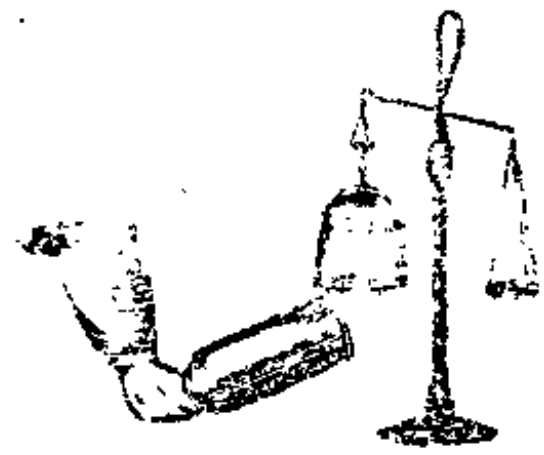
鋅常取輕氣所稍之理有數種金類能化分水或加以熱或不加熱俱可若用酸質則不加熱而已能化分

數種金類可在尋常之熱度浸於水內而加酸質即能分水如鉀鈉鎖鎳鈣鎂錳鋅鐵絡鈷鎳常用者惟鋅置於瓶內如第二十三圖用水漫過數寸添以一升重有十釐又四分釐之三如以輕氣為主則多發輕氣可以常法收之變之重率而與輕相比難得極靈之稱只推氣質之重率為主則易故為空氣之重十五分之一苦以輕氣之重率〇°C六九二定各氣之重率然輕氣一升重不過四分釐之三而空氣一升重有十釐又四分釐之三如以輕氣為主則權各氣體積須準法倫表六十度汞柱高三十寸輕氣四十六立方寸七三適重一釐

從此知鋅一分劑即三十二分八能代輕氣一分劑當有人考得鋅能在硫養之旁化分輕養者因硫養與輕與養之本無愛力也但其所論之理尚無實據又一說鋅與養之愛力比諸輕與養硫養之愛力更大然輕力在平熱度內大於鋅與養之愛力故其說亦不甚確

試驗輕氣之性常用肥皂水作泡或用氣球等如將極薄之玻璃燒杯天平稱準而倒置之滿以輕氣而再稱之比前稍輕又用薄玻璃罩如第二十四圖挂於天平之一端

第二十四圖



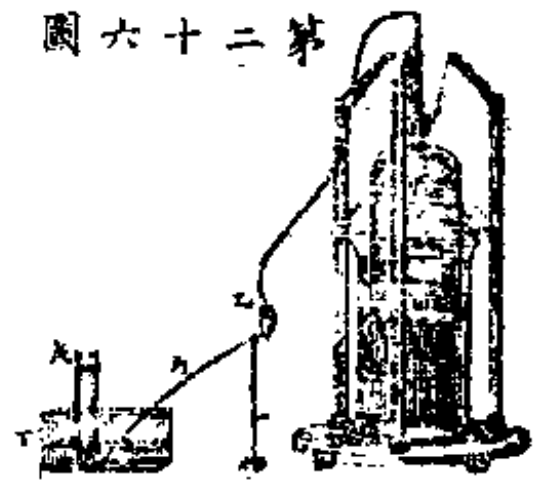
得自能調和也如將輕氣與空氣各一瓶又令二瓶相通不久而彼此調和二瓶之通孔雖極細不過歷時稍久也空氣瓶所和輕氣之數必同於抽出空氣而令二瓶相通之數設此瓶含空氣而彼瓶之輕氣至空氣之內和勻今乃不用空氣而抽使眞空則輕氣通過雖速其數必同此無論何種氣若抽空其一盡同此理如二氣用紙或石膏等片相隔而此相隔之物雖不能見微孔歷數時後二氣亦互通其微孔而二瓶之氣必和勻故用易通氣之物相隔又可測量二氣散開之數如第二十五圖甲爲玻璃管乙端用石膏封之管內滿以輕氣監於盛水之筒水

第二十五圖

能自上於管內因氣質能通石膏之故其輕氣透出之時即有空氣透進惟所進不及所出之速故水能漫上視水升之高即知二氣通過石膏之速率自可驗其散出之數但必令管內管外之水常等高內水稍升隨添外水否則輕氣受壓力而不得其散出之眞數業已歷試此理而得各數之比例其氣散之速與其重率之平方根有反比例如養氣與輕氣重率之比爲十六與一而平方根之比爲四與一因散出之速爲此數之反比即一與四之比故輕氣透過極微之孔速於養氣四倍因知裂縫之瓶雖能存養氣而輕氣則必滲漏又如空氣與輕氣其重率之比爲一與〇·〇六九則其散開之速必爲一與〇·〇六九之平方根除一之比即三·八故用二十五圖之法每有輕氣三立方寸八散出必有空氣一立方寸竄進如不計壓力則應有水二立方寸八漫上

輕氣與養氣調換遲速之較可用第二十六圖之器試之甲爲玻璃罩內容養氣二體積輕氣一體積上有塞門連於象皮管與玻璃管乙此管插於軟木而塞於白泥煙筒丙煙筒之嘴通於收氣之水下如開其塞門而將玻璃罩壓進水內則氣從煙筒放出可用戊管收之將其氣以火燃之即發響如罩上不加壓力而令氣漸出略一分時過一立方寸則輕氣能從煙筒之微孔漏出戊管所收者大

第二十六圖



半爲養氣而輕氣之數已甚微以火燃之不發巍熄燭而暗火星入其內即能再燃此爲輕少而養多之據如用象皮或緞綢即不能通氣質然使一邊爲眞空而一邊有空氣用薄象皮分隔之則亦有氣能通過但所過之氣每百分有養氣四十一分淡氣也用此通過之氣使燒物甚速於空氣又如白金管或鐵管加熱至紅色輕氣即能通過其理並同

試輕氣散開之速如第二十七圖甲爲電器所用之漏筒

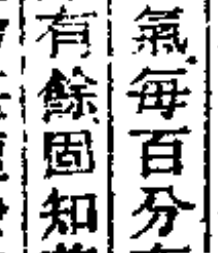
第二十七圖

半寸軟木塞之外須用消化於醋內之火漆封密之管下以軟木緊塞其口而塞中作孔以通玻璃管乙長約三尺徑約半寸再將玻璃罩丙滿以輕養氣而套於漏筒之外則輕氣不但漏出玻璃罩之口兼能承水盆其口入水面之下略半寸再將玻璃罩丙滿以輕氣而套於漏筒之外則輕氣不但漏出玻璃罩之口兼能通入漏筒之小孔而長管之下口出氣泡略俟氣泡不出而取去玻璃罩則漏筒內之輕氣速散水在管內升上如記水面升上之點而俟其落下將罩滿以煤氣如前式亦顯相類之事但不及輕氣之速與多此因煤氣之質重故其通過亦稍慢

輕氣變化

輕氣變化之性加熱不甚大而能燒蹤合於空氣之養氣成水輕氣燒而成水西名海得魯經即水母之意如第二十八圖將管盛輕氣而倒置之以小燭探入其內則燭火熄而管口生淡色之焰如緩緩取出其燭至管口而仍能自燃

第二十八圖



輕氣之輕性與能燃之性可用法顯之將二管盛輕氣一管之口向上一管之口向下而置燭於內則向上之管輕氣全散向下之管輕氣仍存如第二十九圖

第二十九圖

用小管乙倒置於甲管內而取出必有輕氣在內連作數次甲管之輕氣俱收盡乙管取出之時將燭火近於其口輕氣能燃

第三十圖

第三十圖用盛空氣之筒倒罩於存輕氣之瓶則所放之輕氣能推出其空氣而自進其筒內

倒置存輕氣之管而燃之管內必有疑成之水附於內面如露

玻璃管在酒燈上燒紅而引長成細頸以磋斷之如第三十一圖

第三十一圖

十一圖即成噴氣之口將此管插入軟木而塞於發輕氣之瓶如第三十二圖即可在管口燃其輕氣但初生之輕氣必放去因雜瓶內空氣之養氣有最險之爆性如欲驗此性可將玻璃管長約三寸徑約八分寸之一插入軟木而塞於荷蘭水之瓶內盛淡硫强水與鋅之小粒初發氣時即引燃則瓶內之輕養二氣必爆裂木塞衝出甚遠如照上三十二圖之瓶欲試知所雜之養氣放盡與否可將小試筒套於管口收其氣而燃之若不爆裂口上可引燃而不危險設將乾玻璃杯罩於輕氣火上輕氣焄而成水氣凝於杯之內面

第三十二圖

輕氣成燒之熱度甚大於等重之別種質輕氣重一釐與養氣重八釐化合所成之熱能令水六萬二千〇三十一釐加熱一度即從三十二度至三十三度輕氣火之熱略為五千八百九十八度乃各種火最大之熱度但輕氣火之熱度雖大而光則極少此因無有定質之點在內

養輕二氣相合引燃發聲

燭火與存輕氣之管相離數寸以輕氣之管口向上則有大爆裂之聲此因放出之輕氣與空氣之養氣相遇火而速燃

第三十三圖將有塞之罩倒置一木片而燃火將其火延與罩旁置一木片而燃火將其火延與罩下所生之氣升上而與輕氣相和遂發大響

第三十三圖

小試之法用二口銅器如第三十四圖器內滿以輕氣而在上口燃火後即有養氣通進而與輕氣相和亦成大爆之聲

第三十四圖

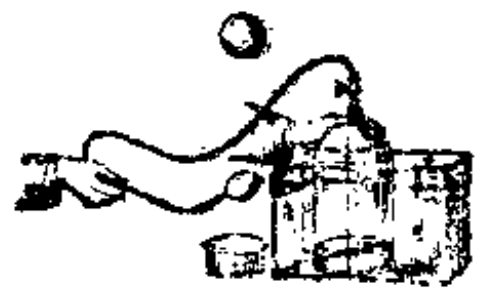
數秒之後開其下口隨有養氣通進而與輕氣相和遇火輕合養而爆裂者因二氣相和之時忽生大熱而速漲大之體積比諸原氣甚大體大則勢大故與空氣衝擊而發大響爆後所餘之質即水氣與淡氣

純養氣與輕氣相和爆裂更猛因無淡氣阻隔其間也輕養相和所成之漲力大於空氣壓力二十六倍即每平方寸三百九十磅若輕氣和空氣所顯之漲力不過空氣壓力十二倍五即每平方寸一百八十七磅

試驗此事之簡法用荷蘭水瓶先滿以水而後倒置之其

口沒入水內通進養氣滿至容積三分之一再將輕氣滿以火近其瓶口則爆裂甚猛而瓶內成藍色之火如距瓶口二三十寸之處挂紙一張紙必打破因此知放出之氣衝擊空氣之力大

第三十五圖

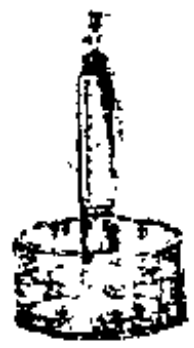


輕養相和而通入有塞門之罩如第三十五圖其塞上接一象皮管而管端再接玻璃管此管之口通於肥皂水而稍壓其罩則肥皂水吹成氣泡自能浮起以火燃之爆裂甚猛

輕氣與養氣燃時所成之水有器能試之如第三十六圖用厚玻璃瓶上端有蓋如甲連圖令不動蓋中通以二鉑絲如已已鉑絲之二端須甚近使電火易通將乙塞於第三十七圖之瓶此瓶含輕氣二分養氣一分開其二塞門而氣透過視下瓶之水升至若干高即知上瓶之氣已滿即關塞門丙而令電氣通過鉑絲以發光星則二氣燃至極亮有霧凝

第三十六圖

第三十七圖



成露水形即輕養化合之水如二氣之比例極準必全化合而瓶內成眞空尚可再進以氣而同法燃之得水更多如合二氣在水銀上燃之則其氣倏忽不見如第三十八圖之電器可分水而得二氣水內必添硫強水使甚酸用古路物之發電筒五六箇分水之瓶內有鉑片二塊如乙連於鉑絲丙丁而通至發電箱之二邊先發輕與養若干以逼出其空氣然後引至燃氣管戊先滿以水此爲厚玻璃所作內徑半寸厚八分寸之三長七寸一端有蓋用粗白金絲二條在上端通入管內用甚堅固之灰塞緊其二端在內相離不遠便於發火星此管既滿輕氣與養氣以象皮蓋密其下口而置於水銀盆內火星一發二氣立燃管內倏成眞空管口吸住象皮蓋難於拔起如移動而令放鬆水銀立即衝進而滿如輕養之體積不準必有餘氣而水銀不滿

第三十八圖

第三十九圖

又法可用彎管如第三十九圖管內滿以輕養二氣略一立方寸再添以水用軟木塞其口使水面離口不遠此處容空氣蓮於架上以免振動而裂如已用過一次試知能當

其力則可以手執之如圖式

輕養合水之分劑與體積若預知則可化分別種氣實而驗其含輕氣或養氣之數如欲驗空氣所含養氣之數則將多輕氣合於所試之空氣內使足與養氣化合而有餘通電氣之後必有氣若干分不見將此分數以三約之卽得空氣所含養氣之數此法最合宜之器爲彎管卽如前圖之式先滿以水而置於收氣盆內進以所試之氣約半立方寸管口以指捺緊調過而令氣至管端取出餘水令二邊等高則管端之氣不受水之壓力記明水面之點再添水使滿將管倒置於收氣盆內進以輕氣略等於前所進者半再如前法令二邊水面相平記明水面之點則知其氣之體積以指捺緊管口令電氣通過發光星燃之後去其指而水上升再添水至二邊等高則知餘氣之體積如管旁刻分線各數易見遂將燃前與燃後之二體積相較卽養氣三倍之數以三約之卽得養氣之體積數列其各數如後

所試空氣之體積	二分立方寸之一
加輕氣後之體積	四分立方寸之三
燃後餘氣之體積	十分立方寸之四五
兩數較餘之體積	十分立方寸之三
較餘三分之二爲輕氣卽十分立方寸之二	
養氣卽十分立方寸之一	

反用前法而以養氣代輕氣則得較餘之體積三分之二爲原氣所含之輕氣此尙爲略法如欲詳考必計空氣之熱度與壓力

三十六圖三十七圖之器令輕養化合成水所得水之體積其比例甚小但雜質之流質定質其體積不能與原質之氣質相比因氣之質點多有相推之性定流二質始可相比如相攝之性故必俱爲氣質或俱爲定流二質始可相比如將輕氣與養氣依成水之比例而配之令熱至大於水之沸度通以電氣令化合則變成之質爲汽而其體積氣原體積三分之二此數爲熱度與空氣相等而試得者故在同熱度與同壓力之時以輕氣二體積而合於養氣一體積必成水氣二體積所以雜質之氣或霧之事小於氣質原體積之和此爲別種雜質常有之事已知各氣質之重率與分劑數卽可推算其化合之體積如養氣之重率爲一一〇五七輕氣之重率爲〇〇六九二養重於輕十六倍則體積相等而得養氣之重十六分與輕氣之重一分相準故必倍其輕氣之體積則知輕養化合重數之比卽八與一之比茲依此數而並準前數卽

可推算水氣之重率

輕氣一體積之重率　〇〇六九二

養氣一體積之重率　一一〇五七

輕氣二體積之重率　〇一三八四

水氣二體積之重率　一二四四一

此數以二約之即得水氣一體積之重率〇六二二

氣質能化合之體積數爲分劑數相準之體積所以輕氣重一分爲一體積則養氣重八分必爲半體積因欲免其小分之繁故以養氣八分爲一體積輕氣一分爲二體積則養氣化合之體積等於二輕氣化合之體積等於一

第四十圖

輕養吹燈

輕氣與養氣化合有極烈之性故能生大熱乃化學內生熱之最大者如第四十圖以輕氣一體積養氣半體積各用氣袋通進至乙毬內相合其氣袋有鐵板並鐵錘壓之二管有油綢之門俱向外開令其二氣彼此不相通總管甲內裝滿細銅絲如其火從吹口傳入銅絲能收其熱而滅其火丁戊爲二箇筒篆門令二氣依比例而相合如輕氣先燃而後添養氣火之體積乃減小此因養氣之體積比前所用之空氣少於輕氣之體積約五分之一所以燒此二氣所生之熱雖在甚小之面則其火任何處之熱度必甚大能耐此熱故將鈣養一塊作圓柱形如圖內之式擎於架而以火吹之則鈣養之質點變爲極熱而發光極亮可從遠處見之故宜於夜間作標記以及燈塔上之用今因此燈能得大光而燥氣又能當輕氣故在有煤氣之處祇須取得養氣充爲便用矣第四十一圖石灰劑一淺凹將鉑數塊置於凹內令受輕養之火感數分時而即鎔如用鈣養作爐又能鎔鉑而鑄成大塊別種爐俱無此功力如白泥即石脂之類用於平常之爐已能受大熱而不鎔若遇輕養之火即鎔而變成玻璃金與銀不特易鎔且化爲濃霧而散出

第四十一圖

輕氣化合之性

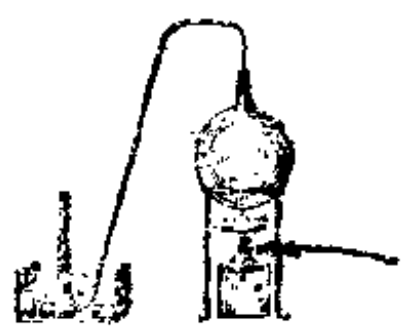
輕氣之變化與養氣相反養氣與各原質略能一徑化合輕氣能一徑化合者甚少如與養與綠與溴甚難化合而炭礦硫等更難化合綠溴雖在尋常之熱度能化合然無日光亦不化合惟弗氣不能與養氣化合而能與輕氣化合比諸綠

氣更易至於金類能與養氣化合者極多而與輕氣者甚少因知輕氣變化之性大似乎金類然不可稱爲金類者不能與養氣合爲本質也且與綠氣等合成之質爲酸質而非鹽類質

水

河湖之水不甚淨惟雨水之雜物較少然雨在空際必收得數種氣質落至地面又有定質少許消化於內因此稍含鹽類質與各氣質河湖等淡水雖爲空中落下總不能淨其內數種雜質與其經過之土石有相關至於海水所含之鹽類質尤爲最多乃亘古爲諸水周圍江河帶入之各質常留積於內而不能出也惟將冰鎔化其水幾淨因試驗水內之含之氣質可將雨水或泉水或河水或海水盛於瓶內令沸用管通至收氣罩內此罩亦滿以同類之水如第四十二圖瓶水所放之氣遂爲收氣罩所收罩中爲冷水能收盡其水氣而存留別氣存留之氣數與氣即淡養炭養等如雨水一升略有淡氣四立方寸養氣二立方寸炭養

第四十二圖



氣一立方寸惟水內消化淡與養之比例與空氣所含淡與養氣一體積之比例不同空氣爲淡氣四體積與養氣一體積之比而水內則爲應消化之比且空氣內之淡與養原是和合而非化合之比例也雨在空際收得之養氣以資水族之吸食又能令水族變化而不害其生長至如大河相近於大城大鎮則流入之水常有陰溝之積穢而水遂變壞幸有水內消化之養氣能滅其變壞之質乃無大害於人又如雨水所含之炭養氣亦有益於萬物變化之事

水內所含之質

井泉河湖等水俱依經過之土石等物而各不相同其水內消化之物常甚多有日用之物有變成之物如鈉養硫養鉀綠鎂養硫養鈣養硫養鈣養炭養並炭養與矽養俱爲常見之物即日用之物又如輕硫鉀養硫養鉀綠鈣綠鎂綠鈣養燐養鈣溴鈣碘鎂碘鋁養或鋁養硫養鐵養炭養並數種生物質此爲不常見之物即化學家用法變成者

大城大鎮之井水常含淡養或淡養之鹽類又含淡輕之鹽類

泉水河水所含之質與井水所含者無甚大別惟河水內之質幾分藉水流之速並水遇空氣之多少

家中日用之水分爲滑濇二種此以肥皂消化之難易爲準如將肥皂在雨水內輕擦速成多泡最宜澣洗衣服若用泉水必須久擦方能消化水內有白色片形之點待少頃而浮於水面雨水則無之

肥皂之質係油類之酸質合於鹼類而成將油加熱令沸而和以鉀養或鈉養能成軟肥皂鈉養能成硬肥皂其鈉養從油內收得兩種配質一爲司替阿里酸一爲哇里以酸平常之肥皂俱有此兩種質化合在內故肥皂以化學之理命名可爲鈉養司替阿里酸合於鈉養哇里以酸

肥皂以雨水消化少許另將鎂養硫養少許消化於水而傾入其內則成白色之片形點與用濇水者同雖將其水掉搖亦不能成小泡此因鎂養硫養化分水內之肥皂而肥皂內之鈉養合於鎂養硫養之硫養而成鈉養硫養亦消化於水內而鎂養則合於司替阿里酸與哇里以酸而成不消化之片形質此爲鎂養司替阿里酸與鎂養哇里以酸

水內所添之鎂養硫養與濇水所含之質同性令水成濇之料原爲鈉養與鎂養之鹽類俱能化分肥皂如前理故欲肥皂在水成泡並消化油質常宜多用而足被鈣養與鎂養之鹽類化分而有餘始能顯出此性所以水愈濇者靡費之肥皂愈多

水壺久煮泉水井水河水等內面生皮一層此皮常爲棕色其水愈濇結皮愈厚如將此皮化分之即知其大半爲鈣養炭養之小粒以顯微鏡察之甚是顯明兼合鎂養炭養鈣養硫養並鐵養與植物質少許其棕色即因鐵養與植物質此皮結成之理藉鈣養炭養在水消化即多可試知之將水則消化者極少若舍炭養之水消化即多可試知之將蒸水或雨水一瓶添以石灰少許而搖之片刻之後有不消化之鈣養沈下將其清者傾入小杯而和以含炭養氣之水即變白色如乳此因結成鈣養炭養極細之點此質不能在水消化故與水分離而可見若再多加以炭養氣之水仍變透明因鈣養炭養能與炭養氣合成鈣養二炭養而消化於水當有化學家不以爲此質而以爲炭養水消化之鈣養炭養其說亦無不通

將前透明之水盛於玻璃瓶而以酒燈或煤氣火加熱令沸不久變濁因炭養氣爲熟所驅而鈣養炭養仍結成惟其形不能如前極細之粉而爲硬質之小顆粒粘於瓶之內面以顯微鏡察之其形易見

又以同理將平常之水在壺內煮之則水內不化合之炭

養還熱而放散其鈣養炭養鎂養炭養鐵養俱結成因無炭養氣消化之也水沸既久體積必漸少設有鈣養炭養與鎂養炭養結成常見數處所有生成之事在內遂不足令其消化因此質一分需水四百分消化故必有鈣養硫養合於鈣養炭養鎂養炭養鐵養等質結成沈下而爲層積之硬質如有植物質亦合於其內常在多於二百十二度熱之水內試驗鈣養硫養得其難於水中消化之據如鍋爐受極大之壓力最易結成又試知不含鈣養硫養或合此極少之水則其結成之質鬆而脆

煑水之時石常搖動所有鈣養炭養之質不能結皮如汽機鍋爐不特有慢傳熱之弊若久不除去而積厚必致增大熱度皮熱至紅而忽裂水即與熱鐵相遇發汽甚多能令鍋爐忽碟幸而不碟亦有熱度大而燒壞鍋爐之虞已有人拗設數法以免此弊或添以泥或添以木屑或添以淡輕綠此法最好因其質遇鈣養炭養而彼此分合能成鈣綠與淡輕養炭養其鈣綠易在水內消化淡輕養炭養則隨汽散出其式爲

鈣養炭養 上淡輕綠 ‖ 淡輕養炭養 上鈣綠又有用鹹類合炭養之質或合鉀養之質俱能令鍋內不生

白皮

水箱與水管常存滴水其面生皮俱因放散之炭養氣而有鈣養炭養與鎂養炭養結成常見數處所有生成之事即可將此解其理

泉水之內多含炭養者即能消化鈣養炭養甚多故將小物置此水中不久即生鈣養炭養而漸加厚久之而有變石之形如歐羅巴有名之泉三處皆有此性即卡司麗特地方司鋪路待泉得司卡尼地方散非里布泉烏勿納地方散太來阿來而泉

山洞內常見向上向下之鍾乳石俱爲炭養氣之水從洞之高處落下而結成鈣養炭養每水一滴其炭養氣散出而西極微之跡漸積漸多歷年既久上下相接成柱如第四十三圖其色依水另含之質如鐵養與植物質間有紅黃相間最爲雅觀者

第四十三圖

滴水久沸能變爲滑性若以原水相比極易分別此因鈣養與鎂養之鹽類質幾分與水相離所以化分之肥皂較少所有因沸而變去之滴性調之暫滴性久沸之水尚存

消化之鈣養與鎂養之鹽類質謂之恒濶性化學家驗水之性有法定其濶性之分數以水十磅爲率令其多含炭養氣考準鈣養炭養消化鈣養炭養十六釐則能分則將此水十磅含炭養氣消化鈣養炭養十六釐數如某水之濶性爲十六化分肥皂與所試之水同

水之宜於家用與否須考其暫濶性之分數與恒濶性之分數如倫敦之新河水其濶性爲十五分又有出售之水其濶性爲十四分此二種水亦宜於家用因加熱令沸能減濶性約五分嘗有人攷得水之濶性每一分以水十磅爲率空費肥皂十釐故倫敦得密司河水或新河水每用一千磅空費肥皂二磅然若加熱令沸則所減之濶性亦減空費之肥皂三分磅之一水內若添鈉養炭養則不但滅其暫濶性尚能滅其恒濶性因能令鈣養硫養與鎂養硫養收得炭養氣而變爲鈣養炭養與鎂養炭養水內乃含鈉養硫養其式爲

鈣養硫養 $+$ 鈉養炭養 $=$ 鈉養硫養 $+$ 鈣養炭養

所以將水加熱令沸而添以鹼少許即能減其濶性有人名吉拉克設法減水之濶性加以鈣養若干則與水內之炭養氣合成鈣養炭養亦令原有之鈣養炭養與鎂養炭養分出此法能改其暫濶性所有分出之質又能令植物質分出其水因此更合於用鑿大池蓄水依其體積並其濶性之分數加以鈣養水搖勻澄清之後引至另一大池以備用

比諸得密司河水與新河水減少濶性三分半若再加熱令沸一小時更能多減其濶性

凡含泥之水常加白礬即鋁養硫養則鋁養爲鈣養炭養結成而沈下之時與泥同沈

水內所含之生物質或爲地內所消化者即草木化分而成或爲動物質即蝦魚與小蟲所成或爲城鎮內之雜物與地面所有之動物質遇大雨而衝入河中現在醫家俱言水內所含之生物質如能變化者有害於飲此水之人所以化分水而定其合用與否必考其生物質有若干分能變化用鉀養錳養水驗其放出養氣之數能令其生物質有不易變化之性

水在鉛器內變毒

鉛能令水變化之性即以此性定水之性如儲水與通水常用鉛器並久存於鉛器內之水飲之必受鉛毒設將鉛皮刮光而遇空氣速生薄皮即是鉛養因收空氣之養氣此鉛養能在水內消化幾分但各種水能收鉛養之性有速有遲

鉛面所生之皮不能消化於多含鈣養硫養或鈉養炭養

之水內所以濟水存在鉛器不甚危險若清性之水並含淡養或淡養之水遇鉛之後即不可飲所以久存於鉛器之水雖含鉛極微久飲則身內所存之鉛漸多人不能覺所生之病從此而來由此觀之存水斷不可用鉛器

地內所出之水間有多含藥料者常依其所含之料而定其名如鐵水即含鐵養之鹽類質平常爲鐵養炭養爲炭養氣消化者又有數種酸水如歲勒蔡水又有含輕硫者其臭可惡謂之硫水如英國哈路開得地方所產又有鹽類水內含數種鹽如英國車吞哈末地方之水含鈉綠與鈉養硫養

鐵水遇空氣即有鐵養結成因水內所含之鐵養炭養其鐵養與養氣合成鐵養此種水係常見者其式爲二鐵養炭養上養上輕養‖鐵養輕養上二炭養

海水

海水所含之鹽類與別種生成之水相同惟有鈉養最多十磅之內常含鹽類質二千五百釐而食鹽有一千八百九十釐衣服爲海水所濕不能全乾因有鎂綠之故此質在濕空氣內喜收濕氣而自消化海水兼含溴與碘俱能與金類化合此二質海水內多而別種水內少

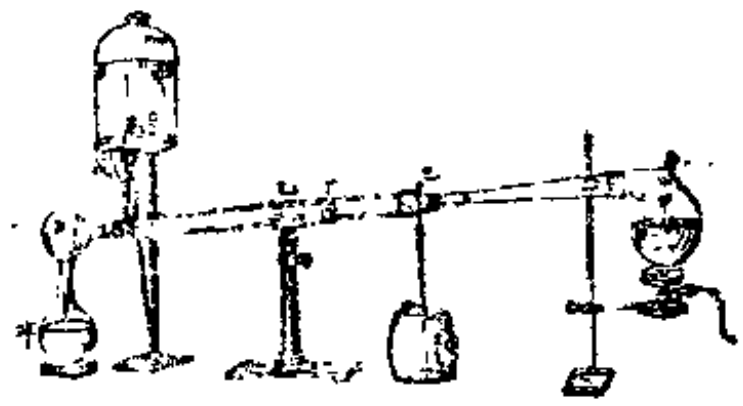
蒸水

泉水與河水以甑蒸之能得其純者將水加熱變氣引其氣至冷凝之器即變爲純水

第四十四圖爲常用之甑有紅銅鍋如甲盛水加熱發汽一切雜質留此鍋內乙爲接處有頸如丙連於冷凝在叱爲接處有頸如丙連於冷凝之螺管丁此管以錫爲之而盤旋於水桶戊銅鍋所發之汽通至螺管凝水而在己放出螺管浸於冷水汽凝甚易戊桶之上有添水管與放水管使水之熱常在百度以

第四十四圖

第四十五圖



丙此水爲尋常分合之事所用極純之水如第四十五圖甲爲玻璃甑內爲玻然化學極精之事必用極純之璃管通汽如丙用外套通水或里皮格凝器如乙此器內爲玻有玻璃塞以便添料其頸通至玻璃管或銅管如丁其左端有添水之漏斗右端有放水管凝成之水過有尾之收器庚而流入受瓶辛此器兼可蒸各種流

質

出海之船常備蒸器如所藏之淡水用盡可蒸海水以免渴但蒸水淡而無味因原含之空氣沸時散盡曾有人設一器能將空氣壓入蒸水味仍可口

水之形性

水爲萬物內之最多者其形與性人所習知無庸贅言其重率爲一凡較定質與流質之重率以一爲主卽與水同體積而相比其重如水之重率爲一其質之重率爲若干其水之熱以六十度爲準卽百度表十五度五水冷至三十二度卽百度表之〇度在空露之處卽結冰能成六面柱形之顆粒其重率爲〇.九一八四以顯微鏡視雪其顆粒合成星形之片水結爲冰其水漲大甚多水體積一百七十四變冰則成一百八十四所以存水之器結冰易致磔裂也水熱無論何度常自化气其化气之數與熱度有比例水之沸界爲二百十二度卽百度表一百度

流質之沸界以空氣之壓力爲準卽汞高三十寸亦卽法枚七六二流質內置鉑絲一圈能令其氣易散將寒暑表試此沸流質視其常顯之度數卽此流質之沸度

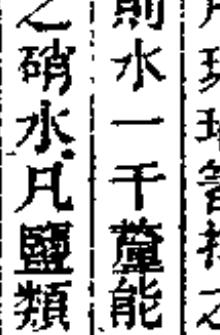
汞高三十寸之空氣壓力水熱至二百十二度以上化爲不能見之氣質其重率爲〇.六二二加一立方寸加熱至二百十二度而盡化爲汽能得一千六百九十六立方寸

水與別質或化合或消化

水能與雜質化合者甚多其化合之質謂之含水質又能與二種原質化合卽綠與溴其餘別種原質無有與水一碟一分而不能化合養氣輕氣淡氣稍能在水消化而亦不能與化合

水遇雜質或令消化或與化合其消化之時無有變化之事所得之流質性亦不變不能生熱而反減熱如將鉀養淡養之粉添在水內搖動令速消立覺發冷如再添至飽足而熱爲六十度則水一千釐能消三百釐此爲冷消盡之硝水若以此水盛於盆內待數時水卽漸變霧而散出硝能結成六面形之顆粒而粒內不含水若將硝添於沸水之盆如第四十六圖用玻璃箸掉之再添至不能消化而止則水一千釐能消二千釐此爲熱消盡之硝水凡鹽類之定質以熱水消化之比諸冷水速而多定質結成顆粒之法以熱水消化之而俟漸冷其冷愈慢

第四十六圖



顆粒愈大故熱水消化而使結成大速顆粒不能甚大若在將冷之時掉之粒細如粉如硝一千釐用水四兩消化而蓋密則冷時結成之顆粒長可二三寸

定質之內有數種若不動其消化之水則不肯結成如鈉養硫養消化於沸水之瓶內至飽足略比原水重一倍瓶口不塞冷時多成顆粒若乘熱之時以軟木塞密而待冷即不成顆粒雖搖動之亦不結成取去其塞而令空氣竄入再搖動其水即能全質結成水且自能生熱又如將此消水飽足之水傾在盆內而以玻璃片蓋之亦無顆粒用箸掉動立有結成但其玻璃箸不可數日前曾加熱者如已加熱雖待冷而用掉此水亦不結成此事之理尚未詳流質之內欲試含鈣養與否必添以果酸使成鈣養二果酸之顆粒然不用箸掉動即難結成欲驗其據可將果酸水合於硝水而傾于大玻璃片用指寫字則有字之處即結成

鈉養硫養之顆粒含水一倍有餘如無水鈉養硫養之重七十一分即一分劑含水之重九十分即十分劑所以顆粒之式爲鈉養硫養十輕養如將此顆粒以生紙收盡其外面之水令遇空氣多時則漸生白粉一層此粉爲無水鈉養硫養久遇空氣則全變爲白粉故其所含之水謂之成顆粒之水

含水之顆粒有色者去其水則失其色銅養硫養原爲藍色之顆粒如無水銅養硫養之重七十九分即一分劑含水之重四十五分即五分劑其式爲銅養硫養五輕養如將此質久遇空氣而不加熱亦不變色若加熱至水之沸度即變暗色研之成白粉此粉爲無水銅養硫養其重七十九分八即一分劑含水之重九分即一分劑其式爲銅養硫養輕養散出之水四分劑即成顆粒之水其顆粒之形與色俱藉此水如以白粉投於水則再化合而生大熱仍得藍色之顆粒若加三百九十度之熱其水全能散出可見四分劑之散出尚易其餘一分劑則爲成質之水散出甚難若欲指明成質水若干則其質爲銅養硫養輕養四輕養

鹽類質成顆粒之水常在二百十二度化散而其形與色俱藉此水成質之水必加熱至大於二百十二度方能化散此與鹽類質變化之性有相關

化學之內有數種寫字之後不加熱其迹不顯此因加熱則成顆粒之水散去而變色也如將鈷緣水之淡者寫字待乾略不能見若加以熱則放出水二分劑而變爲無水鈷緣即深藍色之質冷則又收空氣之水而色仍隱銅養

硫養一分淡輕綠一分以水消化寫字而加熱即變深黃色洋葱汁有同性硫强水或硝水或硝强水極淡者變棕黃色不淨之鈷綠水變綠色鋁養酸醋加硝少許化水變玫瑰花色鈷綠與鋅綠化淡水變深綠色鉛養醋酸水遇輕硫氣變棕黑色汞養淡養加熱過輕硫成深黑色銀養淡養或金綠夜間寫字遇日光成深棕色或葡萄色

鹽類質與水之愛力甚大者遇空氣則收其水而消化如鈣綠盛於管內而令空氣或別氣行過即能收盡氣內所含之水

本質能與水化合者甚多如將鈣養灑以水則化合爲鈣養輕養化合之時發大熱而變成鬆粉若加熱至紅水又散去而仍得鈣養

鉀養鈉養銀養與水化合之後雖加大熱亦不散出所以化學家疑其所合之質無水之形而有輕氣一分劑以金類質代之如鉀養輕養之式應爲鉀輕養卽水二分劑卽輕養其輕氣一半放出而以鉀代之此式雖是合理然各種含水之質無論監鬆必歸一例故尚不便

輕養

萬物之內此質無獨成者工藝中無甚大用而醫家則有用之者格致家考驗其理能使質點之理顯明取法將燐數條在水內刮光置於有孔之杯內而再置於大瓶之底水浸燐條之一半瓶蓋不可甚密須暫吹瓶內換氣置瓶之處須防燐自燃瓶內之空氣多有電臭氣數日之後水

輕養若用質點式則爲鉀輕養卽爲水分劑之輕養內有輕氣一半放出而以鉀代之故以相等式之法表明其變化則用此式爲甚便惟有數種質所含之輕養其化合甚鬆所以尚不能爲實在之理而但可爲假設之理

酸類質與水化合者極多故常用之酸質俱有水化合於內其無水者甚是難得如濃硫强水含水一分劑無水則爲顆粒之定質乾時不顯酸性必遇水而有强水之性與水化合之時生大熱如將輕養硫養多加以熱亦不放水雖蒸而取之仍爲輕養硫養故有化學家疑其水或變形不可謂之輕養硫養而應爲輕硫養若謂輕養硫養二質合成可謂之雙質若謂輕硫養則爲單質

輕養硫養與水之愛力甚大故氣質流質定質之含水者可用濃硫强水收乾之

內含燐養與燐養並含養氣甚多即空氣內所收得者如將試筒或小罩盛此水而添以錳養粉少許蓋密而倒置於水內則發養氣之泡可以常法試之錳養亦不化分其全養氣爲輕養所放如將鋅養錳養即紅色之水傾於盛汞養水之管內則多放養氣此養氣之幾分爲輕養所發幾分爲錳養所發而其紅色漸不見因錳養變爲少含養氣之質本是無色也以上爲粗法如欲取淨者必將銀養以輕綠水化分之此須令輕養不自化分其式爲

銀養上輕綠＝輕養上銀綠分出銀綠之法必漸添以銀養氫養則銀變爲銀養銀變爲銀綠其式爲

銀綠上銀養硫養＝銀綠上銀養硫養俟各質結成沈下即將器內之淨流質傾出而安在抽氣筒之罩內兼用濃硫強水盆抽出空氣而強水收盡其水輕養亦不多散出即得淨輕養爲稠質其重率爲一四五三略有綠氣之臭此質之奇性最易化分爲水與養如添酸質少許化分較慢添以鹹類化分甚速現以此物爲藥料之用或照像之用內含輕綠少許令不化分熱至七十度則發養氣之泡所以夏令不能造加熱至二百十二度則化分甚速遇數種金類如金鉑銀等本與養氣無愛力者能令輕養化分而其金類質毫不改變又有別質遇一質在旁亦同此事

化分前言用錳養則輕養化分而錳養不變若將銀養少許以輕養滴在其上立卽化分而發大熱大響有大爆裂之性所餘之質爲銀粉卽灰色之質或用金養與鉑養據亦同而理甚難明近有化學家云銀養等質所含之養氣與輕養所含之養氣其性不同因其質已變形故彼此有大愛力而如兩種異質之意若令銀養所含之養爲負電氣之養令輕養所含第二分劑之養爲正電氣之養則二物彼此化分其式爲

銀負養上輕養正養＝銀上輕養上負養正養

由前理觀之則空氣內之養氣或等常之養氣可謂之養養氣卽有養氣二質點相合而成而其二點之性相反如將養氣與別物分開則最小之點爲二質點相合而成所能分開之養氣其最小點可云養氣一粒此粒能與別質化合極細點之倍故命養氣質點之重率爲十六則粒之重率爲三十二化學家論此理而推至別原質云凡原質一徑化合爲雙化分之事其相配之質點彼此謂換依此理輕養化合成水其式爲

正輕負輕上正養負養＝正輕負養上負輕正養卽輕養＝輕養卽水之質點應記爲輕養其重率爲十八分此以輕等於一如命養之重爲十六分則其式爲輕養

或疑電臭氣爲養氣之負質點與正質點相離有事略可爲據凡物與養氣化合而有水在旁則常有輕養生出故可謂輕養與正養化合成輕養正養其負養卽分出而爲電臭氣又如水以電氣化分之所有變成電臭之時亦有輕養生出然果如此則有數事難明如電氣變養爲電臭其體積縮小又如變化之時令遇汞則無縮小之事但此二事有一理可以明之如以養氣爲多質點相合而成輕養養而其輕爲養一分劑所代成養養則譬諸輕氣二體積合於養氣一體積所成之水氣縮而爲二體積則以同理養氣二體積可與養氣一體積相合成電臭二體積又嘗如用熱金類化分水氣二體積得餘下輕氣二體積則以同理用金類質化分電臭二體積則放養氣二體積無有縮小之事近有人試得電臭之重率則知重於養氣一倍卽一六六可爲此理之據又輕養之性稍受熱卽化分則以同理電臭受熱變爲養氣又電臭遇錳養或白金細粉俱能變爲養氣又作電臭之時常有輕養顯出略與此理相配

炭

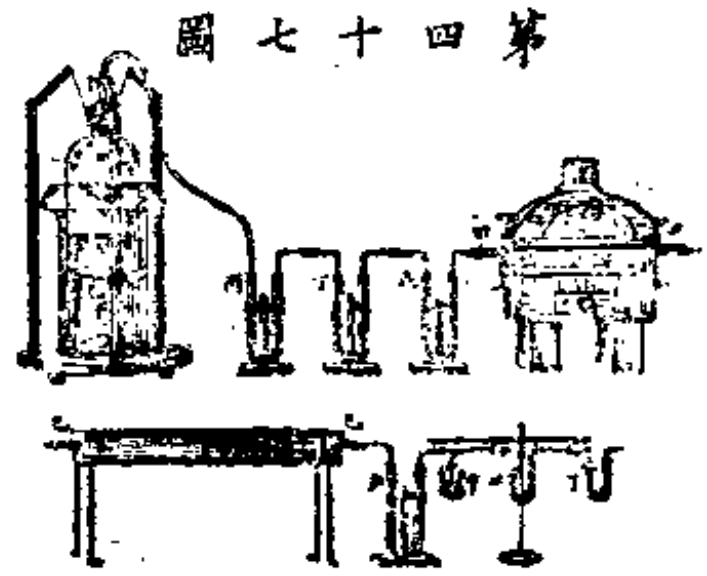
生物之質俱含炭故欲試驗是否生物質者祇須加熱而不過多空氣待少頃而其色變黑漸成炭形卽知爲生物

質

炭之變形甚多金剛石爲無色而透明者鴉鉛爲黑色不透明而有金光者木炭爲鬆脆而有毬形者又如軟煤硬煤並鐵甑內逼過之煤俱是炭之變形

金剛石不但稀少而美觀且於化學源流大有相關西歷一千七百七十餘年以前格致家不知其爲何質變成惟有奈端細察其質大有折光之性又考別種質之有此性者遂爲油類所結成遂想金剛石必爲可燒之質但不能考得其實據後始有人考知爲炭質但其試驗法亦不甚詳再後數年化學家拉甫西愛將金剛石置於小玻璃瓶而添以純養氣卽用凸鏡之聚光引燃之盡變爲炭養氣近有人用極詳之法試驗而得其極細之據知爲炭所結成之顆粒形因試此事之理又知炭養之原質並其分劑數如不知此事亦不能知合炭之質之炭數蓋合炭之質求其炭數必先使其變爲炭養氣始可從此而效得之炭與養氣合成炭養氣如第四十七圖之器收得極淨之氣甲爲貧管在木炭火加熱至紅管內置白金小盆稱準其重將金剛石數小塊亦稱準而盛於白金盆內管之一端通至存氣器乙此器含養氣而其養氣通過丙管此管盛鉀養可收出養氣內之炭養與綠氣又過丁戊二管得

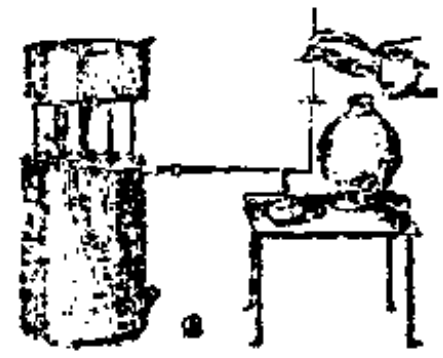
第四十七圖



水再過壬管之鉀養輕養定質再過于管之浮石硫强水其辛壬于預已稱準其重如過辛管而有餘下之水質壬子可收之金剛石燒畢之後則稱白金盆所餘並稱辛壬子三器與前數相較即得炭養之數如金剛石燒盡則其原數與炭養數之較即爲與炭化合之養氣數此法相試不但用金剛石並可用筆鉛即知炭重六分合成炭養之重二十二分其養氣之重必爲十六分即二分劑考得金剛石爲炭質之人名拉甫西愛其事在西歷一千七百七十二年將玻璃小瓶滿以養氣再挂金剛石用凸鏡收日光燒之全變爲炭養

盛濱透硫强水之浮石所過之養氣如含水盡爲收出其管甲之又一端連以玻璃管已已亦用炭火加熱管內盛銅養燒金剛石而設有炭養氣生出則變爲炭養氣金剛石所成之炭養氣行過庚管此管亦盛濱透硫强水之浮石炭養氣如含水亦盡收出再過各玻璃泡辛之鉀養養氣而爲鈣養炭養然此法未免入毬內搖動則水變白色因收炭數分時而取出將鈣養水少許傾火令燒至白色急置於毬內侯燒連環圈絡住金剛石而挂於玻璃毬之蓋如第四十八圖毬內滿以養氣隨用養氣噴過醇火或煤氣

第四十八圖



白金絲鎔化而金剛石落下故不及電氣之法如第四十九圖甲爲白金絲所作之螺絲圈連於銅線乙乙螺絲圈內挂以金剛石其銅絲通過軟木塞先將瓶內滿以養氣而塞之用古路物發電筒五六簡俟電氣通過金剛石得紅熱即斷其電氣金剛石自燒而發大光

第四十九圖

金剛石不過空氣而在爐內加以大熱亦不變質若用大力之電器在眞空內燒之則變爲黑色之質與筆鉛略同筆鉛以此法燒之其灰較多於金剛石係鐵養與錳養閒有石英之小點並譜養最純之筆鉛產於英國嵌部倫省其地名爲布路對拉取得者多大塊質密而細又有一種粗者有顆粒之形爲六面形之片在西冷地方所產製造

上鐵器之工內常得筆鉛又有鉻化之生鐵冷定之後其炭與鐵分離而成片形之顆粒西名開施所以紫花生鐵其筆鉛之片形顆粒雜於鐵內偏體皆有用強水消化之其炭質存於水內卽可分出

筆鉛雖無金剛石之美觀而用處則甚廣因能造筆畫畫皆宜又可揉於鐵面令不生銹又可合於泥而造成鎔鍊金類之罐能耐大熱一敷於機器相磨之面卽能光滑火藥亦用之以發光

炱

炱甚近於純炭可將松香或柏油或煙煤令稍遇空氣而燒之所以粗炱常雜松香並淡氣與硫等質墨與黑色之料俱用此質多藉其黑色之功而少藉其化學之性

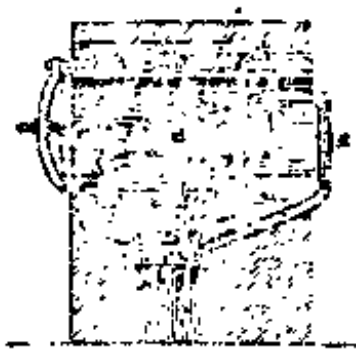
木炭

木炭之性有益於化學者較多於炱依法造之始合各事之用若不依法質遂不佳祇可粗用如將木一塊在平常之火內加熱不久而燒盡所餘者惟灰此灰係木質所含之金類如燒木而收放出之氣卽得炭養氣並水因木質爲炭輕養三質合成炭有十二分劑養與輕各有十分劑木燒之時其養氣合於空氣而令其炭與輕變爲炭養與輕養若將其木置於玻璃管內一端封密而加熱則不能燒盡必有餘質爲木炭其形尙同於原木而其性則大異因燒時未遇養氣故不成灰不過爲熱所變而質點成新此霧之內常含數種有用之質所成之炭非純質尙含養輕二質並淡少許又含金類質卽成灰之質

第五十圖

造木炭以當燒料之用者如第五十圖將長木條打入地內如狀之式周圍倚以木中留空處便於在此熱火所成之堆徑三尺至四十尺用砂泥等物周圍蓋密近於地面留孔以便初燒時放出水氣卽在中留之空處熱火而蓋密頂上所留之空歷若干時而木已放盡其水氣卽將堆底之孔封密再待二十日至三十餘日其木變爲炭每木一百分得炭二十二分

第五十一圖



又法用鐵殼如第五十一圖已置於鐵甑甲而加大熱所放之氣有管丑引至乙爐內在此爐內燒盡

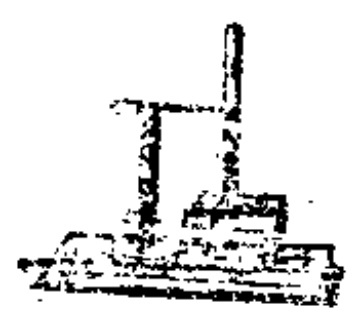
小試之法如第五十二圖用玻璃甑盛水而加熱則水氣與黑油與那普塔俱留於受器之內其能燃之氣通至收氣之罩

第五十二圖

木炭之質甚鬆能收氣質與流質故常用以收肉魚等物腐敗之氣並可滅動植物之臭氣炭所能收之氣質甚多如炭一立方寸能收淡輕氣一百立方寸並收輕硫氣五十立方寸動植物朽爛而常發者卽此二氣炭之收氣雖多不能與之化合如欲試之可將炭一塊安在封密之器加熱至紅取出插於水銀內使不遇空氣待冷取出能收氣質最多臭氣收在炭質之內更能同收養氣炭一立方寸能收養氣十立方寸如養氣能與同收之氣化合者則與化合而變爲不臭之質試將炭一塊令遇含輕硫之空氣則收進之時令輕變爲輕養令硫變爲硫養

第五十三圖

第五十四圖



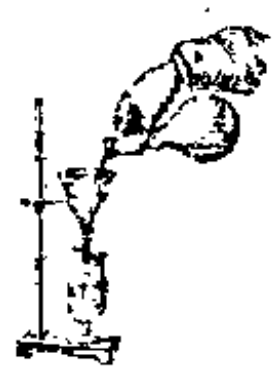
試炭質之鬆性如第五十三圖將木炭繫以鉛使沈於水而安在玻璃罩內抽出空氣炭卽發無數小泡而來似沸此因炭中之空氣散出也又將玻璃管長十寸如第五十四圖以架托之立在水銀盆內滿以淡輕氣再將新加熱之木炭小塊從水銀下放入管內則收淡輕氣甚速而水銀升上取出其炭置掌心覺其甚冷此因淡輕飛散之故

新加熱之木炭置於輕硫氣之瓶俟其收足再置養氣之罩內則養氣與輕硫相攻而炭卽自燃養氣之罩毋甚密恐有忽增之漲力而碎裂

或以爲軟木炭之收氣必更多於硬木之炭此未必然有一種硬木炭能收淡輕氣得體積一百十一倍如椰瓢燒炭其剖面光如金類用顯微鏡察之亦無小孔然收氣質更多於硬木炭

民生日用之事卽以炭收氣之性而得益如發臭之物而撒以炭屑卽收其臭氣如病人之卧房用大盆盛炭屑則收其穢氣如房外有臭氣則隔戶進氣之處可用鐵絲布

第五十五圖



炭在白瓷五十五圖所得之質即無色若將濾出之炭屑加以淡鹽類水則顏料能從炭內取出

動物炭

動物炭收顏色之性甚多於木炭故製造之內常以爲提白糖作白酒之用燒動物炭之法將骨盛於鐵器封密而加熱凡骨三分之一爲動物質三分之二爲土質與金類質最多則爲鈣養燐養並有鈣養炭養少許加熱之時不遇空氣則骨內之炭輕淡養變形其輕淡養爲氣質散去炭則與土質相合爲動物炭惟燒骨與燒木所發之氣其性不同燒骨或角則有鹽類之性燒木則有酸類之性僞可以試紙驗其氣而得之其故因骨角之內淡氣多而木之淡氣甚少也多含淡氣者其淡氣變成淡輕等質少含淡氣者淡輕少而酸性之質多

化分骨炭而求各質之數其炭質少於木之炭質大略十分之九爲土質即鈣養燐養與鈣養炭養土質既名則炭點疏散而顏色之質過炭點之面積更大所以動物炭能收顏色者大半以此如將動物炭用鹽強水洗之則土質化出以所餘之炭收顏色其性減小

炭不能一遞與別質化合故其雜質必繞道而成若不加熱竟無一物能化合者所以朮木常因乾濕易壞必燒其外面成炭質遂能不與別質化合可永不變又如鐵器之外面敷以筆鉛日久亦不生銹若遇大熱炭亦易與養氣並數種金類化合熱若更大又與輕氣化合如將炭塊於一點之處加熱令能與養氣化合則成炭養氣而其相近之質點漸受其熱而延燒其熱遍傳全體方能燒盡餘燼則爲土質即白灰設炭而易於傳熱則無此事因其熱能傳至全體故必將全體加熱至能燒之度方能燒如將炭不遇空氣而加大熱則傳熱之性更大而更難著火炭之生熱率爲八千〇八十卽炭一磅燒成炭養所發之熱能令水八千〇八磅加熱一度卽百度表()度至一度

炭質之生熱多於等重之木質一倍此因炭含輕養少而木質所發之熱欲令木內之水變爲汽故熱必多費製鍊

金類之工宜用木炭取其生熱多而與養氣之愛力甚大能收金類所含之養氣如鉛養與炭加熱即發炭養氣其式爲二鉛養上炭＝鉛上炭養此爲易放養氣之質然有難放養氣之質如鋅養等與炭同加熱亦能發炭養氣其式爲鋅養上炭＝炭養上鋅

炭質恒爲定質不肯使變流質或云炭加以極大之熱略能鎔化略能成霧然無實據又無一質能消炭爲流質炭若置於硫强水或硝强水內加熱令沸亦即漸漸不見此非消化乃變爲炭養之故

煤

煤之種類甚多俱以炭質爲不可少之物另有輕氣淡氣硫黃並數種土質燒後之灰即土質也煤之所以成因植物質埋在地內化分而放出炭輕等合輕氣之質並炭養色養氣之質其餘則炭等質其聚而成煤未質之大半爲炭質番路斯即炭輕養其化分之式或爲

二炭輕養＝五炭輕上十炭養上炭凡產煤之處常發炭輕火油炭養氣等即是前理之據植物變化之時常發炭與炭養乾草成堆其內生熱而自燒設不至燒亦變成炭質如使木變爲炭必舍異質在內則地內所理之植物變煤亦有異質爲輕養淡等其淡與硫之幾分爲植物內之蛋白等質所成而硫之大半又有鐵硫之形從別處根原而來如愛爾蘭等處有低窪之地其土質俱爲植物之形尙未化而成故土內常有將變而未變之物其植物之形全失又有已變爲黑色者若遇壓力即能成煤

煤分爲三大類一爲木煤一爲軟煤即煙煤一爲硬煤其木煤有棕色而紋理尙可辨多含輕氣與養氣硬煤即白煤多含炭兼有土質少許茲將木質變至硬煤分爲五級每級之內其輕養之數漸減少

	炭	輕	養
木	一〇〇	一一二·八	八三·〇七
比得即低窪處已變化之植物質	一〇〇	九·八五	五五·六七
木煤	一〇〇	八·三七	四二·四二
煙煤	一〇〇	六·一二	三一·二三
硬煤	一〇〇	二·八四	一·七四

燒煤時之變化甚繁煤既受熱其原質之排列改變因初受熱之煤塊放出數種能燃之氣質此質燃時引其熱至別塊則各塊之外面延燒而生熱能令內質發出各種氣質即成舍炭與輕之數種質如炭輕與炭輕不發煙而成燒又如偏蘇里即炭輕與那普塔里尼即炭輕舍炭甚多則幾分成燒尙有幾分因養氣不足而不能燒盡遂至煙

通結爲炭此外尚有淡輕養並炭養並別種質各少許煤內之氣既燒盡則爲枯煤不發煙與焰而成燒至炭質盡而後止餘者爲灰卽煤所含之土質總計燒盡之各質卽得炭養氣輕氣養氣淡氣硫養氣與灰如欲令爐內少煙則添煤必在爐之近口使放出氣質而後推進此推進之煤勻鋪於熱極之枯煤卽能燒盡而炭質不致散出於煙通有人朔法令熱氣在爐之背後進爐遇煤所生之氣質而燒盡之各種煤之成燒俱藉其原質茲將三種煤之原質列表

	木煤	軟煤	硬煤
炭	六六·三二	七八·五七	九〇·三九
輕氣	五·六三	五·二九	三·二八
淡氣	〇·五六	一·八四	〇·八三
養氣	二二·八六	一二·八八	二·九八
硫	二·三六	〇·三九	〇·九一
灰	一·二七	一·〇三	一·六一

木煤之類受熱所發之氣多於別種煤故燒時之火焰亦多所成枯煤之形爲原料之形煙煤之燒時變成軟質而能各塊相粘雖爲細屑若依法爲之亦可燒盡硬煤之燒時發氣甚少故火焰與煙亦少冶鑄之爐必用此種生大

熱

炭能與養化合成二種質一爲炭養一爲炭養其原質重卽炭養合炭六分與養八分炭養合炭六分與養十六分

炭養氣

空氣內常合炭養氣每空氣一萬體積有炭養四體積氣之從來約因空氣之養氣令各質燃燒或因動物之呼吸

燒料之內含多炭燒時與養氣化合而變爲炭養氣空氣之內動物呼吸則身內之炭質與吸進之養氣和人成炭養氣而在呼時放出此事卽動物體生熱之關係

植物之葉見光卽能化分空氣之炭養氣其炭能成植物體之各質而植物死後其炭卽歸於空氣仍爲炭養氣而植物爲動物所食則其炭亦在身內變爲炭養氣而呼出又如燃燒植物或植物腐爛或植物歷多年變煤而燒俱仍爲炭養氣而入空中化學家名布西岳得云植物在暗中能放炭養氣有一種樹西名哇里俺達將其葉合湊而積其一平方枚卽方邊三十九寸三七在日光內每一小時化分炭養氣六十七立方寸六在暗處每一小時放炭養氣四立方寸二七又考得花在日光之內能收養氣

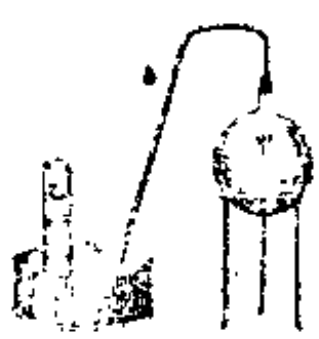
而放炭養氣

腐爛與發酵二事即將生物所含之炭還於空氣之中雖二事之理大不同而其變化之工則同類即將繁質變爲簡質也此理之大概乃動植物死後不久即變化其體質如呼吸或燒或發酵俱成炭養氣有簡法可得其據如將極乾之瓶罩於燭焰之上則瓶之內面凝水如露此因燭內之輕氣燒成再將鈣養清水少許添入瓶內搖之變濁如乳即爲炭養所變化

第五十六圖二瓶同盛鈣養水並列而連以歧管從甲端吸進空氣過乙瓶鈣養水不能變濁因空氣內之炭養氣甚微也如吹入口氣則過丙瓶而鈣養水變濁又如第五十七圖將溫水

第五十六圖

第五十七圖



取法

甚微	養水	八分	酵料	瓶一	乙內
也如	變濁	至十	和水	小時	即有
吹入	又如	分以	掉勻	後發	炭養
口氣	第五	糖一	而添	酵之	氣
則過	十七	分消	入糖	事頓	
丙瓶	圖將	化另	水盛	令收	
而鈣	溫水	將乾	於甲	氣置	

地內所藏之炭養不少有數處常噴不息如奴海末地方有泉噴出之水每年約一百萬磅又有歲載察與濱百曼得等泉所出之水甚多俱含炭養氣

炭養氣常與鈣養化合而成灰石或大理石即雲石或白石粉地毬之外殼大半爲此質所成又如螺蛤之殼與珍珠等每三分約有二分爲鈣養炭養蛋殼則十分之九爲鈣養炭養

灰石燒石灰乃逼出所含之炭養氣用窯燒成者祇供房屋等用若欲收取炭養氣必用強水化分之

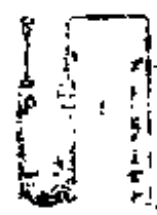
分取炭養氣必用合式之料如用雲石等片將淡硫水傾其面雖能發沸片刻即停因其外面變成之鈣養硫養幾不能消化阻隔強水之性其式爲

鈣養炭養＝輕養硫養＝鈣養硫養＝鈣養炭養＝輕養＝炭養若以雲石研成細粉或用白石粉之極細者則每點周圍盡遇強水氣盡發出如用雲石之塊以鹽強水消化則能發氣不息因變成之鈣綠極易消化石面常遇強水其式爲

鈣養炭養＝輕綠＝鈣綠＝輕養＝炭養

平常試驗物質需用炭養者可如第五十八圖之器將雲石小塊先以淡水浸沒後從漏斗添入鹽強水則雲石化分而有炭養氣發出其氣用瓶收之即能擠出空氣而目

第五十八圖



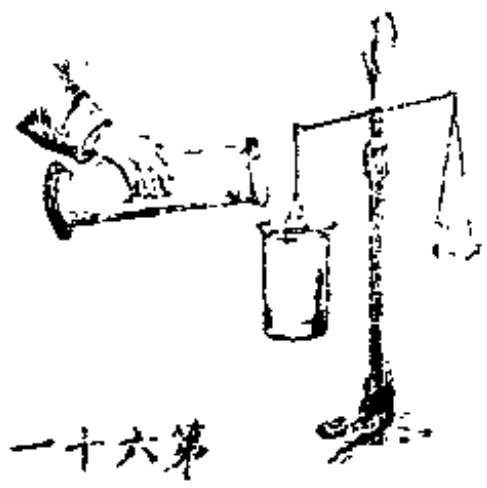
落至瓶底

炭養性情

炭養氣無形無色其臭稍辣易以分別飲荷蘭水時覺有此臭其重率為一五二九重於空氣半倍所以地內噴出此氣常沈空氣之下聚而不散意大利亞國有一洞名為狗洞因狗入此洞必死如預繫以繩而速牽出不久尚能復活

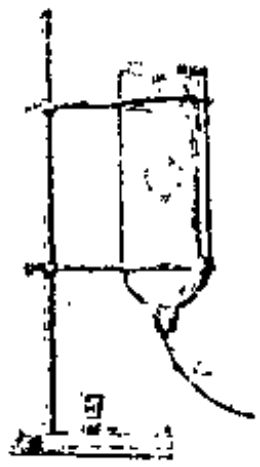
驗此氣之重率如第五十九圖用天平令碼與管等重將炭養氣傾入其管立即下墜再加以碼令其平則能略知其重數又法如第六十圖用大筒另將白石粉和水成膏

第五十九圖



第六十圖

第六十一圖



鋪於筒底添以淡硫強水則所生之氣能托住肥皂水之泡又如第六十一圖用哥路弟恩之小毬盛空氣置於瓶內如甲通進炭養氣毬即上浮

炭養氣能滅火故可藉此性以滅煤窟內之延燒又可滅房屋之失火但尚未甚得法空氣八分含炭養氣一分即能滅火如少於此數亦能大滅火光純炭氣亦能滅火惟須以甚多加入空氣方效

試驗滅火之性厥有數端將燭燃火相離稍遠而傾炭養氣在其上火乃立滅又如前六十圖將火炬探入筒內其火亦滅又如第六十二圖大筒盛炭養氣小筒用繩挂下如井中汲水之式將燭置於另二小筒以汲出之氣傾其上火亦立滅又如第六十三圖將鐵絲一條插燭枝高低不等再用象皮管自存氣之瓶乙通炭養氣至容燭之瓶甲其氣漸高燭火挨次而滅又如前十五圖養氣一瓶垛在炭養氣瓶上二瓶俱無底用燭火置於養氣瓶內發光極亮置於炭養氣瓶內火焰立滅提起至養氣又能

第六十二圖

第六十三圖

自燃如是迭更起落至數次。

炭養氣能滅火所以燭火在不通氣之罩內其養氣尚未用盡而火已滅蓋養氣雖未盡而燃既燃火雖遇炭養氣亦不能滅如第六十四圖用小架

第六十四圖

甲置燃一塊又用鐵絲插燭一枝罩有塞如乙不稍洩氣以銅絲連於塞下直通罩爐塊灣通至燭火其罩在水盆亦不洩氣先燃燭於罩內其火不久而滅隨將熱銅絲遇燃尙能延燒片刻可見燭因炭養而滅燃藉餘養氣而燒

動物置於不通氣之罩內呼出之炭養氣漸多必致喘促而死然其養氣尙未用盡此與前理相同

第六十五圖甲罩內含空氣有管通在人口呼吸此氣數次大覺煩悶即是炭養氣漸多之故再將鐵樺丙下端之左作凹置燃右邊插燭皆引燃之而納諸罩燭立熄而燃仍燃

第六十五圖

炭養氣嚥入胃中不受毒吸入肺中則大害因令肺內之回血不能放出炭養氣故亦不能收進養氣以變紅血此事停歇人即喘促肺內吸進炭養氣愈多則呼吸愈難惟身體之強弱各人不同故吸空氣所含炭養若干而受害不能預定如空氣一千體積內含炭養一體積亦不可吸然此數尙無危險至於二百體積含炭養一體積即有危險人遂委頓而頭痛若更多吸必致昏眩如十二而合一人即悶死醬井或地窖等不通氣之處人若入內甚屬危險此處之炭養氣乃土內之生物質放出試驗此事將燭從上縋下火光同於外空氣中即知無險火若滅光即能

害人

煤窟內之氣遇火延燒又變爲炭養氣前氣之燒甚速不足令人即死但受驚而傾跌適有變成之炭養氣漸吸之而悶死又如苦酒與燒酒必用極大之木桶釀之其桶歷常存炭養氣人如入桶往往受害

人肺呼出之氣每一百體積內含炭養三體積半至四體積如再吸入即屬危險當考人肺與皮膚所放炭養氣每一小時共有十分立方尺之七所以此氣再欲吸用必和以新空氣一百四十立方尺即五尺二爲邊之立方凡聚多人之處風氣須通暢則炭養氣淡而不害人燃燭或煤氣燈之處炭養氣亦多常用之煤氣燈而燈嘴所成之炭養氣須設法助其升散蓋呼氣或燒火能令空氣加熱熱則重率小而易升四旁之新空氣來補其虛此宜在屋頂

第六十六圖

二升滿盛炭養氣而將燃燭置於內其火即熄再將一小瓶各能容四兩一盛沸水一盛冷水在筒如圖式待數分時將燃燭置於沸水瓶之筒內其火不熄若置於冷水瓶之筒內其火即熄

第六十七圖用三燭插於架而高低不等則單內之空氣先在上面變壞故上燭先熄次及中燭後及下燭皆熄若在下燭未熄之時取去單塞而將單底稍虛以進空氣火遂不熄又如第六十八圖用玻璃管插於單口以當煙通之意內置二燃燭一在管下一在管旁又將單底稍虛而通空氣下燭可久燃不之故

第六十七圖　第六十八圖

房屋之內所進空氣常藉門與窗之小縫出氣則藉火爐之煙突然極大之房屋須特設流通空氣之法又如取煤之井內常有炭養氣又有火藥礫石所成之氣並挖取金類礦內之氣俱以流通空氣為最要常法作二井其一井之下燃火令氣上升一井即為進氣之用再用木板隔開風路令風通至各處

通風之法可用器試之如第六十九圖甲為高單其口有軟木能受玻璃管將單置於水盆而內藏燃燭不久即熄若用小管乙入於大管之內以鐵絲圈托之則大小二管之間為進氣之處可用紙煤之煙近之視其隨行之路即知進出氣之路圖內之箭即是第七十圖為小木箱兩端有玻璃管甲乙置燃燭於乙管而用紙煤發煙近之可見氣進甲管而出乙管如煤井內進氣出氣同理若以玻璃片蓋密甲管之口燭火即滅若乘閃而速傾養氣入甲管燭仍自燃

第六十九圖

第七十圖

第七十一圖將容一升之單置於水盆內置燃燭再將盛筒接於單口燭火漸熄此因無氣進出之故若將錫板或厚紙置於燈筒之中如圖式以分進出之氣路燭可不熄用紙煤之煙試之易顯何邊是進何邊是出

第七十一圖

炭養氣盛於瓶而添入冷水少許以掌揩其口而輕搖掌心即爲瓶口吸住此因炭養氣爲水所收若將此水傾入鈣養水內即結鈣養炭養再添炭養水則又消化不見

炭養氣盛於瓶而添水一升在空氣平壓力之時水能收炭養氣一升略重十六釐若加三倍之空氣壓力即壓緊炭養氣三倍爲一升之體積水亦能收此壓緊之氣一升水乃更重因含炭養四十八釐也如減小其壓力則緊氣放鬆而自水散出水所含者仍爲空氣平壓力時之原體積其重仍得十六釐水中發泡如沸者即壓緊三十釐之氣鬆散使然如造荷蘭水時令水多收炭養氣而氣所受之壓力頗大速塞瓶口以備用後開其塞氣無阻過隨即噴出又有地內溢出之水多含炭養氣因受深處之壓力溢至地面壓力亦減炭養氣放鬆而散出尋常泉水稍有此性故其味酸河湖之水味則淡因無炭養氣閒或有之亦是極少

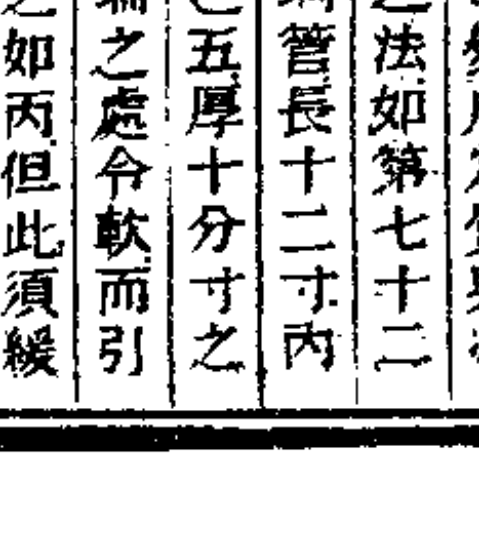
湘賓酒與苦酒俱以自沸者爲佳此乃發酵時之炭養氣然此氣又爲藏瓶之後所生在瓶久受壓力又有藥材名葳特里仔粉又謂之鹽水粉消化於水即發沸亦是放出炭養氣又加果酸與鈉養炭養各包於紙而同投於水即放炭養氣而成鈉養果酸設將此二質之乾者同研極勻並不變化若和以水立即發沸

炭養氣能在水內消化爲萬物變化之根源如雨水收空氣之炭養氣而遇花鋼石等則炭養能與石內之鹹質化合石即由漸消化又常因此而多成小孔其孔內存水水又凍冰而漲石遂碎裂隨爲水所衝散而成泥土即能生長植物此生長之事亦藉水內消化之炭養氣不但經過其根而添以炭質又能化分土內數種質如鈣養鎂養等以養植物根之吸食蓋土內之質易爲含炭養之水消化而不能爲純水消化如不消化植物亦不能吸食

炭養變成流定二質

炭養氣受平熱度與平壓力仍存氣質之形若受壓力之極大者變爲定質如受三十八倍五之空氣壓力即每平方寸五百七十七磅五之力在三十二度之熱即變成無色之流質其重率爲〇八三若冷至負七十度即冰界下一百〇二度即變成定質與冰同形其小試之法如第七十二圖甲爲厚玻璃管長十二寸內徑十六分寸之五厚十分寸之一吹火於近端之處令軟而引長如乙又封之如丙但此須緩

第七十二圖



爲之令管底與管周等厚將淡輕養炭養三十釐或四十釐盛於管內用玻璃箸舂緊而攣之如丁須用濕生紙包於外令不生熱在又一端加熱成一小顆如戊隨添硫强水一錢此强水前不至小顆後不遇內料吹火封之如已管內之空處不可大於六分立方寸之一以線挂起而人匿於屏風之後拽管稍監令强水與料相遇或將管藏在箱內而蓋密監起其箱亦能防患因管不堅牢必碟裂極猛如不碟裂則數小時後其變成之淡輕養硫養面上有炭養流質一層如將食鹽與冰層相和或鈉養硫養與輕綠相和將管之空端浸在內則其炭養流質可歸至空處

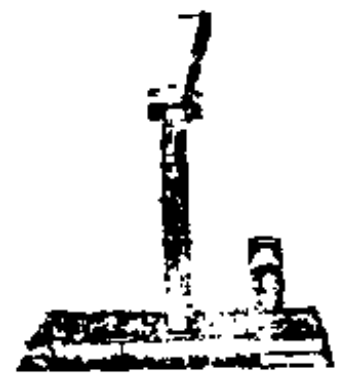
而留淡輕養硫養在原處

若欲多取可用鐵器如鑪原之圖所成炭養流質可顯冷熱之理如噴此流質於器內則有幾分收熱而化散令其餘者結成白色之質遇空氣又速化散而成極冷如將此定質和於以脫則爲化學內所用發冷料之造極者故欲各種氣質變爲流質與定質俱藉此料

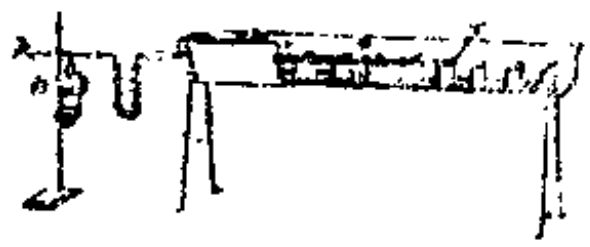
考驗炭養之數

炭養合於別質可用鉀養輕養收之而成鉀養炭養則可視氣所占之體積而知炭養之數或視所添鉀養之總數或並用二法相準如欲知氣質內分出之炭養數則將刻度之管滿以欲試之氣必記空氣之熱度與壓力如第七十三圖用彎管引濃鉀養水至合氣之管內搖動其管

第七十三圖



第七十四圖



數次令炭養與鉀養化合俟數分時視氣減少若干分此法祇得其體積若欲考其重率必用玻璃泡之器如第七十四圖內泡盛濃鉀養水稱得重數通過試氣之後再稱重數如所試之氣含炭養甚少可另用小管如乙盛以鉀養輕養之定質或鈣綠或浮石濕透硫養使收氣質過鉀養水所帶出之水氣

考驗生物含炭之數

生物質內求其炭數必令先變爲炭養氣將所試之質七釐或十釐合於銅養或鉛養或鉻養能在大熱度發養氣之質此質必多用而勻盛於無鉛之玻璃燒管如前圖之甲管管端接以盛鉀養之管乙再接盛鉀養之泡丙一切妥好即以木炭火加熱於燒管至紅使生物質所含之輕與養化合成水炭則與養化合成炭養所成之水爲鉀

綠所收驗此管所增之重卽知燒時成水之數驗鉀養所增之重卽知所成炭養之數其管熱至全紅氣已極微不能通至鉀養泡可將管之尖端丁摘開卽在戊口吸出所含之水與炭養盡遇鈣綠與鉀養或將動物質置於白金小盆而安在玻璃管以純養氣通過令燒成之氣行過熱銅養則炭養氣亦變爲炭養氣

生物質含炭與輕與養可將炭與輕之重數與全數相較則餘數爲養氣之數茲將化分草酸所得之各質爲式

草酸十釐加熱至二百十二度令沸卽得炭養氣九釐七八得水二釐故其比例爲炭養二十二與六之比若炭養九七八與天之比則天等於二釐六七卽草酸十釐所含之炭數

又得輕養九與輕之比若輕養二與地之比則地等於〇釐二二卽草酸十釐所含之輕養之數則知草酸十釐減炭與輕之和卽二釐八九其餘得養氣七釐一一

草酸	十釐〇〇
炭	二釐六七
輕	〇·二二
養	七釐一一

化學家從以上所得之數可得草酸之式而知各原質之分劑數法將各原質之數以其分劑數約之卽

六七	等於	〇·四四	卽炭一分劑之分數
一一	等於	〇·二二	卽輕一分劑之分數
八一	等於	〇·八八	卽養一分劑之分數

將此三數爲草酸之式卽炭輕養但此種式內不便用分數而宜用整數故必作炭輕養此式乃試驗而得以其各原質之數爲主而不指明各質點相合之法若欲得其成質之式必以其質與別種同類之質相比如試過鉀一分劑之數卽四十七分必用乾草酸四十五分令爲中立性之質而成鉀養草酸故可命四十五爲乾草酸化合之分劑數此草酸四十五分之內含炭二分劑卽重十二分輕一分劑卽重一分養四分劑卽重三十二分其重四十五分故其成質之式爲炭輕養但雖爲此式亦不知其原質爲一屬而成或二屬或多屬而成化學家細攷草酸用各法化分而得各數遂知爲一屬爲多屬所成

炭養合成之鹽類質

炭養氣易與鹼屬並鹼土屬化合成鹽類如鉀養或鈣養水易收炭養氣然炭養氣爲弱性之酸質不能全滅鹼性雖與本質化合而遇別種酸質卽欲相離遇藍試紙則變

色慢而亦不久即復如將炭養水添入藍水即立的莫司之內即變紅色若加熱令沸則炭養放散而水仍復藍色設用強水則得明紅色而加熱亦不變

炭養與各種鹽類質一合炭養一分劑一炭養與各種鹽質合成二種鹽類質一合炭養一分劑一炭養與鈉養炭養亦有鉀養輕炭養二分劑如有鉀養炭養二炭養與鈉養輕養二炭養觀此二質疑是炭養可與水化合成輕養炭養鉀養炭養輕養炭養與鈉養炭養輕養炭養則變為鉀養炭養輕養炭養之質試令乾炭養遇鈣養永不化合加水少許立即化合故化學家以為炭養原非酸質必先與水相合方有酸性遂謂之無水炭養日後再有精深此學者或能考得輕養炭養

茲將含炭養之質列後

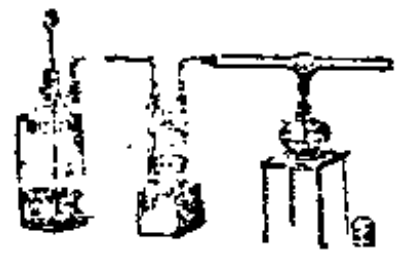
鉀養炭養	俗名木灰鹼	分劑式 鉀養炭養
鉀養二炭養		分劑式 鉀養輕養二炭養
鈉養炭養	滌洗之鹼	分劑式 鈉養炭養
鈉養二炭養		分劑式 鈉養輕養二炭養
淡輕養炭養	西名嗅藥	分劑式 二淡輕二輕養二炭養
鈣養炭養	俗名灰石白石雲石	分劑式 鈣養炭養
鎂養炭養		分劑式 三鎂養炭養鎂養輕養炭養
鐵養炭養		分劑式
鈤養炭養		分劑式
鋅養炭養		分劑式
銅養炭養	石綠	分劑式
鉛養炭養	鉛粉	分劑式
鈣養鎂養二炭養	僕尼石	分劑式

炭養含原質之據

拉甫西愛初考炭與養化合之時有炭養氣變成田薗德初化分炭養所得之據將鈣養炭養輕養炭養與燐同盛於玻璃管內封密即得鈣養燐養與炭此因炭養放出養氣故令燐變為燐養而與鈣養化合

又有簡法可試此事將鉀一塊盛於有泡之玻璃管而令乾炭養氣行過泡外加熱鉀即燒而收炭養之養氣所餘之黑物即炭其器如第七十五圖鉀收養氣合成鉀養炭養又與炭養氣之一分合成鉀養炭養上炭

第七十五圖



三炭養上鉀＝二鉀養炭養上炭

若將鈉數片與白石粉數片置叠於試筒內用酒燈加以大熱則其料燒至極猛而分出炭質其式為

鈣養炭養上鈉＝鈣養二鈉養上炭

炭養氣

鉀鈉之與養氣俱有大愛力乃別種金類所不能及者故別金類則不能將炭養氣盡化分如鐵與鋅加以大熱只能收養氣之半又如炭加熱至紅亦得此事如將鐵管滿以炭塊入爐加熱至紅如前二十二圖令炭養氣行過則管端所出之氣無有炭養之性遇火則燃而成藍色之火不發煙之煤常見之鐵管內所成之氣並爐內所成之氣其理相同管內之炭養氣放其養氣之半被炭所收其式爲炭養上炭＝二炭養其爐火內之炭養氣乃爐底所進空氣之養氣與煤之炭相合而成此炭養氣升上而遇熱炭幾分變爲炭養再升而遇煤面空氣之養氣即燃成藍色之火仍變爲炭養其炭養之體積爲炭養體積之倍炭養變爲炭養之事在製鍊金類之工爲最要如金類礦應在倒焰內受火之熱如第七十六圖煤即發出能燃之氣而變化如用硬煤令發火則爐柵上之堆煤必厚使下層所生之炭養氣升至紅熱之煤而變爲炭養氣此氣至煤面遇所進之空氣而燒成火焰其焰蓋滿礦上炭養氣與養氣之愛力甚大故可藉其性以收出鐵礦之養氣此事詳後

第七十六圖

數年之前法國京都欲以炭養氣爲點燈之用然知其氣有毒性故不敢用且專燒炭養亦不甚亮如用大管盛棉花而以煤那普塔濕透令炭養氣過管之後從小孔放出即能燒至極亮取此氣之法令水氣行過紅熱之枯煤則成易燃之氣質此氣含炭養與炭養與輕其式爲

四輕養上炭＝炭養上二炭養上輕

輕氣與炭養氣燒時不甚亮故必使再過紅熱之枯煤上滴以鎔化之松香則松香遇熱煤而發霧其霧似前煤那普塔之霧如此而氣乃甚亮

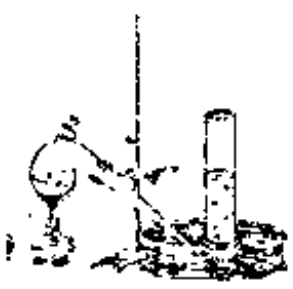
水氣用熱炭化分之則汽機鍋爐雖用硬煤亦能發焰其法用魚腹形之爐柵下置多水則水遇熱而發汽升過熱煤而成炭養氣與輕氣即有火焰發出爐柵之熱度因此而不甚大自可耐用

炭養爲不變化之氣質與炭養不同幾不能在水內消化輕於空氣其重率爲〇.九六七不能爲本不能爲配

取法

取此氣用草酸顆粒一分硫强水三分如第七十七圖盛於玻璃甑中加熱透出之氣用水盆與玻璃筒收之此氣本有炭養相雜可用鈣養水少許添入筒內搖之至無白

第七十七圖

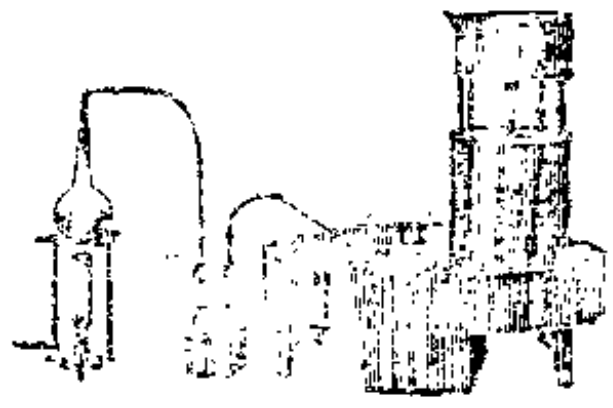


色如乳即知盡是炭養氣傾入玻璃盆內而引燃之則有綠色火焰其草酸顆粒爲炭輕養內有成顆粒之水二分劑其變化之式爲

炭輕養‖輕養上炭養上炭養其變化之理因硫强水與水之愛力若欲得淨氣可將硫强水四分鉀二衰鐵一分盛於瓶內如第七十八圖以煤氣燈加熱令沸隨去其燈令其氣行過鉀養水收盡異質如硫養或炭養等其式爲

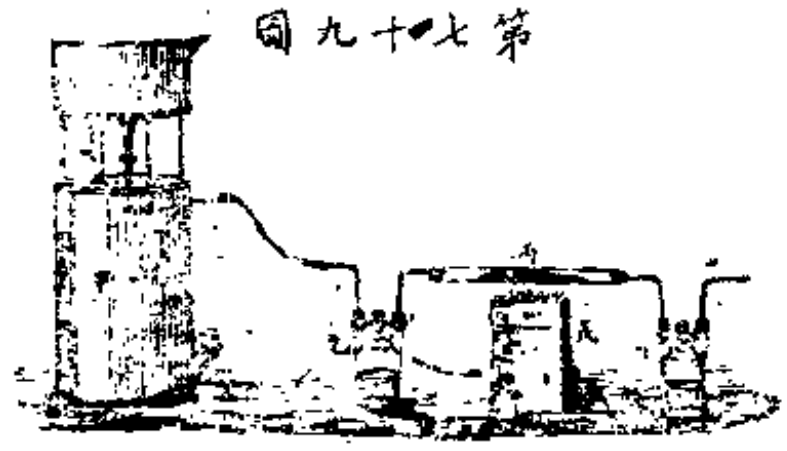
鉀炭淡鐵上六輕養上六輕養硫養‖六炭養上二鉀養硫養上三淡輕養硫養上鐵養硫養所得之炭養氣甚淨

第七十八圖



燒炭養氣時必有炭養變成試法將鈣養水少許傾入淨炭養氣瓶內而急以玻璃片蓋密搖動其瓶水不變白取去玻璃片而引燃其氣再即蓋密輕搖必有鈣養炭養結成如令炭養氣行過紅熱之瓷管則有若干化分爲炭養與炭若不禁其化合則氣漸冷而仍變爲炭養或在瓷管內再置銅管而以冷水通過銅管則銅管之外面有炭結成而可收其炭養

第七十九圖



炭養氣加以大熱則變爲炭養氣與養氣待冷而二氣仍化合如鉻鐵爐極熱之處收取其氣令速冷而禁其化合則爲炭養與炭養氣如用水銀盆並筆火分汽之瓶如前三十八圖瓶內滿盛炭養氣將燬一塊置於氣內陸續令電線通過歷數十時則炭養化分而得等體積之炭養炭養遇金類與養氣若干加以大熱即能收出養氣而留金類如第七十九圖甲爲盛炭養氣之筒令氣先過乙瓶此瓶盛鈣養水以驗有無炭養在內再用丙管盛銅養令氣透過再過丁瓶之鈣養水先通氣若干逼盡空氣後用鐵絲布等法加熱則鈣養水收得炭養而變爲白色其黑色之銅養

變爲紅色之銅如用結成之鐵養代銅養即得黑色之鐵粉待冷取出撒在空中立即自燃仍變爲鐵養

炭與輕合成之質

炭輕二質化合之各分劑其式最多別種原質未有如此之多者尋常能燃之氣並易散之油與那普塔等俱爲此二原質所成而其各質幾全爲植物所成故欲考其源流必在生物化學內求之茲將三種含炭與輕之質詳細論之以明炭輕之相關

阿西台里尼卽炭輕 炭二十四分輕二分

卑濕處之氣卽炭輕 炭十二分輕四分

戍油之氣 卽炭輕 炭二十四分輕四分

以上三種氣質如命爲炭輕炭輕炭輕炭輕亦合於分劑之比例但有不合理之處其故已詳別卷

炭輕 西名阿西台里尼

舊名古路米尼西歷一千八百三十六年有人在取鉀之時得之此後化學家考究生物所得之質爲阿西台里卽炭輕與古路米尼大有相關故改名爲阿西台里尼此二質之相關同於以台里尼之相關以台里爲炭輕以台里尼爲炭輕

炭加極大之熱能與輕氣合成炭輕取法用密質之炭置

第八十圖

一玻璃管戊此管通進空氣其空氣或藏在袋內或在收氣器內如前第七十九圖之甲各器照八十圖備齊之後先令煤氣通進甲內俟空氣逼出之後則將戊管與軟木取出以火燃銅管之下口而再令戊管稍放空氣漸令戊管通過乙管而至甲內則氣可燒至數小時若在有言口

連以細鉑絲其火易見丁漏器之塞口庚可添銅綠消化於淡輕養之水遂令甲管內所燒變成之氣通至丁漏器內則有銅阿西台里尼結成沈下其色豔紅俟水內之質全結可將漏斗受於其下開辛塞門而放其質至漏斗內再添新料於庚塞口其漏斗內之質傾水衝入瓶內洗之俟結成之質沈下傾出其水而添以極濃之輕綠加熱則發炭輕以氣罩或氣袋收之欲得炭輕之體積一升必有結成之質約水六兩之體積取此多質須費六小時

棕色之水傾於能容三升水之瓶內即結白色之質爲銅綠與淡輕養之水將黑色銅養五百釐盛於瓶內添以鹽强水七兩紅銅屑四百釐加熱令沸二十分時即得綠沈下之後取出其水傾入能容二十兩水之瓶內添滿以水而塞密俟質沈下再取出其水而添以淡輕綠粉四兩再滿以水封密而搖之則銅綠全爲淡輕綠所消化如用水更多則再結成將所得之水一瓶傾入本圖之庚塞口以四兩爲足然於未傾入之先須將極濃之淡輕養重率〇八二配準前水十分體積之一傾入丁器而後添前水四兩俟三小時後能得結成之質與水三兩等體積用紙濾出紅質之後其餘水爲深藍色此水可再變化將銅養硫養水添以鹽强水而置鉑板於內則銅結成沈下將此銅置於有塞之瓶內添以藍水搖之久久則仍可用

紅色之質大半爲炭輕以銅代輕之一分劑而再與養氣化合者其質爲炭銅輕化學家白脊路謂之銅阿西台里乃是數種雜質之根源加銅綠水內所用之淡輕養太少則結成之質必爲銅阿西台里綠即炭銅輕綠並與養氣化合之質

結成之銅阿西台里尼濾之洗之在空氣內乾之稍加以熱爆裂極猛或謂紅銅管通引煤氣則管內必有此質爆裂亦猛

炭輕行過銀養淡養水即有白色之質結成其形與銀綠略同惟淡輕養不能消化只能令變黃色稍强水亦不能消化取法如前八十圖之器用銀養淡養水盛於丁器之內如將結成之質以水洗之而俟自乾再加以熱爆裂甚猛若用椎擊則不能燃或將此質少許置於玻璃片上以燒紅之鐵絲引燃之即能爆作大聲玻璃片擊碎如銀爆藥之力或謂之銀阿西台里養即炭銀綠養如將銀綠以淡輕養消化而令炭輕行過則成銀阿西台里綠即炭銀輕綠如將金養硫養與鈉消化於水而令炭輕行過即結黃色之質爆裂更猛

鉀或鈉在甚多之炭輕內加熱或云有輕氣一半爲或鉀

或鈉所逼出而成鉀阿西台里弟即炭輕鉀或成鈣阿西台里弟即炭輕鈉又炭輕之若干分與所放之輕氣合成炭輕如加熱至暗紅色則鈉能全化分炭輕而成炭鈣此二種合鈉之質爲水化分至甚猛復成炭輕燃燒以脫而令燒不盡則多成炭輕法將以脫數滴盛於試筒內而添以銅綠淡輕養水即在管口引燃所發之以脫霧能成紅色之銅阿西台里弟甚多如用銀養淡養水代其銅質水即結白色之質爲阿西台里養

或用淡輕遇紅熱之木炭則所發之淡輕養輕養霧內有炭輕變成

炭輕爲無色之氣質香氣如殺辣紅凡燒煤氣而燒不盡即有此氣燃之甚亮而發煙此氣最奇之性遇綠氣即自燃如將此氣噴入含綠氣之瓶內即成紅色之火並有多炭結成或將玻璃管在收氣盆內盛滿炭輕而令綠氣噴入則爆裂甚猛閃光甚亮分出多炭其式爲

炭輕一綠二炭一輕二綠

炭輕行過水內水能收之極多而水有大響添以銀養淡養或銅綠淡輕養即有結成之質

炭輕加熱則變化甚奇其變成之質比本質更繁如將炭輕盛於玻璃管內加熱至玻璃管將鎔俟二刻許則灰輕縮小爲原體積五分之一大半變成流質爲斯大路里即此質原爲斯拖辣克斯香即樹膠之香類質所成其餘大半爲輕氣又有炭輕少許如將炭輕行過紅熱之枯煤或鐵則大半變爲原質

銅阿西台里尼與淡輕養相和而加鋅之少許再加以熱則能令炭輕與初生之輕氣合成炭輕

炭輕

煤與木含多炭之質遇熱其變成之質內所有炭輕之多尋常所燃煤氣之內此氣爲最要

不及炭輕

取法將濃硫強水即輕養硫養與醋即炭輕養相和用瓶如第八十一圖盛以體積二分再漸添以醋體積一分每添少許須搖動其瓶即生大熱若頓添則險醋內或雜米以脫里所得之質有紫棕色雖屬少許亦變暗色而發沸所發之氣用玻璃筒與水盆收之如圖式加熱至久則變爲稠質而發氣即慢須將通氣管從水內取出然後熄其燈取得之氣質其臭甚奇易辨以脫與硫養之臭如將收氣之筒以玻璃片蓋之仰其口而置於桌上倘水一瓶如第八十二圖用火引燃筒口之氣即得白色光亮之火若傾以水氣

第八十一圖

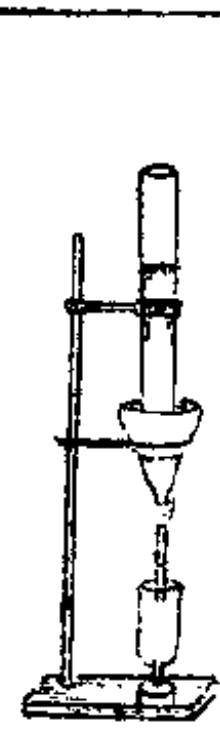
第八十二圖

管所收數次之後即將此氣一瓶洗之其法用管二個一含水浸於水盆內一含氣置於前管之下漸倒之氣即過水而升爲前即漸升而燒盡再將此氣一瓶洗之其法用管二個一含水浸於水盆內一含氣置於前管之下漸倒之氣即過水而升爲前臭所得之淨氣可在水下換至別管而燃火待其將盡隨添鈣養水少許於內而搖之水若變爲白色即是炭養氣之徵此因炭輕氣在空氣內燒之必有變成之炭養氣與水其式爲炭輕二養＝四炭養二四輕養

炭輕俗名爲成油氣因與綠或溴能化合成油形之質可藉此性考得尋常煤氣所含炭輕之比例因煤氣之發亮養而放出水二分劑即輕養遂變成炭輕另有別種變化放出炭質與硫養茲不詳論因硫養遇所有之各事已在生物化學詳之

炭輕俗名爲成油氣因與綠或溴能化合成油形之質可藉此性考得尋常煤氣所含炭輕之比例因煤氣之發亮藉此氣之多寡此氣與綠氣合成之質爲炭輕綠俗名爲荷蘭流質初爲荷蘭國化學家所考得也其質與克羅路福密相同

取荷蘭流質之法將容水二升之筒如第八十三圖半盛

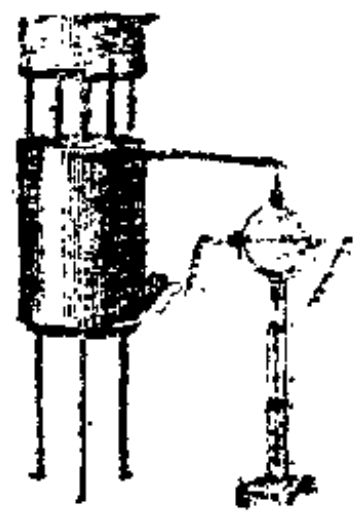


漸漸落下至漏斗之底水漸升於筒內必與次添水於滴斗以補之俟氣全變化之後而不見可開漏斗之塞門而放出其油質以小杯受之添以鉀養水少許而搖之以收其未化合之綠氣此油質嗅之甚香傾於鉀盆其香極大或將容三升之筒在水下先添炭輕氣一升而逮添綠氣二升以玻璃片益密而搖之令氣相和去其蓋而燃之即成紅色之火漸至筒底此因輕氣與綠氣化合而炭質分爲定質其式爲炭輕二綠＝四輕綠上炭炭輕令過紅熱之管受大熱必有一分化分成炭輕而有炭分出又有一分變成炭輕與輕氣此種變化在造煤氣之工有大益

試驗炭輕氣過熱之變化用附電氣所發之火星如第八十四圖甲爲含炭輕氣之管乙再用彎玻璃管丁內藏銅絲通至氣內而不過水銀此銅絲戊通至附電氣之器又有銅絲已入水銀內通至附電器之

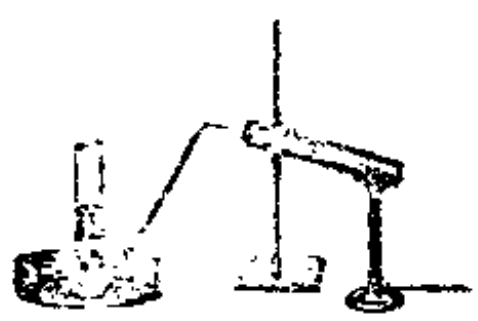
又一種點附電氣可用古路物之發電筒二三箇則火星必在水銀面與戊銅絲之端行過而令氣化分有炭變成此炭漸漸積多卽從水銀面連至銅絲之端而致不發火星若反其電氣方向或搖動其器可令再發火星變化之時炭輕氣漸漲而管在水銀內漸高其氣能漲大一倍惟火星則不變其常

第八十五圖



又有簡法能顯炭輕之據如第八十五圖用四口之玻璃瓶二口有軟木塞將銅絲通於塞內以傳電氣二銅絲連至附電器第三口在上接一管管內通以炭輕氣從藏氣劑添進第四口向下接一管通至小管之底先通炭輕氣而令空氣散出管內添以銅綠消化於淡輕養之水則氣從管內放出其流質不變色

第八十六圖



如通電氣令發火星則流質炭輕氣代炭輕氣亦能成炭輕但其數則少而結成之紅質亦少

炭輕

炭輕與炭輕在萬物內無有生成者惟炭輕則常見生成者只有植物質在水內化分卽成此氣如低窪處積水日久必變臭而發泡收此泡之氣而試之知含炭輕與炭養相和化學家考得木在地內變爆其放出之輕氣俗謂之濕火此氣常在煤層之間墜得甚緊鑿動之時氣卽噴出有聲試將新鑿取之煤浴在水內必有氣散出成泡而浮於水面又如地內所出之火油其原質與炭輕略同大抵同法所成

取炭輕之法將鈉養醋酸烘乾五百釐研成細粉與鉀養輕養之定質二百釐鈣養粉三百釐同掉勻盛於銅管如無銅管可用玻璃瓶代之但易被鎳性侵蝕其式爲鈉養炭輕養鉀養上鉀養輕養鈉養炭輕養上炭輕如將炭輕氣燃之祇成淡色之光遠遜於炭輕或炭輕之火惟不發煙

炭輕氣之性情大相關於開煤之事故不可不精究其所以然煤礦之內常有此氣發出遇火卽爆爲害甚烈此氣既爆之後變成炭養氣甚多雖有遇爆未死之人亦吸炭

養氣而盡死此氣之所由來因鑿開之時在其罅中倏忽噴出無臭可辨輕於空氣較重得〇·五五九六故易合於空氣而在爆井內無處不到如有炭輕一分與空氣十八分相合則爆裂甚猛惟此氣從煤內初噴而即燃以火竄可安靜而燒盡若合空氣則井內立刻全燒並生大熱而發大漲力設有炭輕氣一體積與養氣二體積相合則爆裂更猛因其數適足合成炭養上四輕養如依此比例而使二氣相合則所顯之漲力大於空氣之壓力三十七倍即每平方寸五百五十五磅空氣所合之養氣為五分體積之一故用空氣十體積配以炭輕一體積即能燒盡但難燒盡而發出之漲力不過空氣之壓力十四倍即每方寸二百一十磅其力減小之故因空氣內之淡氣阻其燃力空氣與炭輕氣之比例愈大則燃時之漲力愈小空氣若多於十八倍幾不能爆在此氣內點以燭則火外有淡色之光一層即所燃之氣

炭輕氣欲令成燒其所需之熱度必大於尋常之氣此為有幸之事如以金類等質加熱至紅尚不能燃其氣必有白熱方能燃或遇火焰亦然如欲試之可將極堅固之玻璃筒甲乙甲盛輕氣二體積養氣一體積乙盛炭輕氣一

第八十七圖

第八十八圖

體積養氣二體積將鐵桿加熱至紅而插入乙筒則炭輕不燃插入甲筒則立燃若置燭火於乙筒即能燃燄氣在尋常之事雖可當炭輕之用若試此事則不可用因炭輕之熱比炭輕甚少

炭輕既合於空氣因成燒所需之熱度必大故須遇火多時其質點方熱至燃度所以英人司弟分孫依此理而捌一防火燈用高玻璃筒圍住其火則進筒而過火之氣升出甚速不及熱至燃度故炭輕雖與空氣相合亦不能燃有簡法可驗其理如第八十七圖用紅銅漏斗約容水四五升者小口之內徑四分寸之一覆於水內再用手指捺住其小口而通以尋常之煤氣約半升即將漏斗提高而令空氣透進又安下水得稍深使內氣受水之抵力可將燭火近於小口而去其指則氣之噴出甚速雖遇火而不燃俟漏斗內之水稍高噴氣即慢而燃

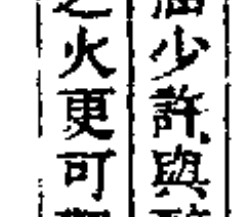
第八十八圖為兒飛之防火燈此燈之理因能燃之氣雖易竄入然遇鐵或銅等質傳去其熱即不能燃

鋼絲繞成螺絲形而安在燭心上如第八十九圖其火立

第八十九圖

熄因其熱傳與銅絲甚速而火內之熱度小於能與養氣化合之熱度如將銅絲加熱至紅則傳熱少而火不熄若用許多極細之銅絲管以代燈嘴之法用黃銅管以極細之銅絲裝滿則絲間成小孔甚多嘴外所燃輕養氣之熱不能傳至藏氣之處而爆裂如細管作更長其數可少作更短其數須多因使傳熱之面積相等也故用緊密之鐵絲布即是極細極短之多管其每平方寸之孔數至一定之界限火即不過加細鐵絲布每平方寸約有八百孔益於火上火即不能透過但有氣上升若在布上點火其氣亦燃又如煤氣燈嘴上相距二三寸安一鐵絲布氣如過其布而可在上面燃之火亦不能傳下至燈嘴又如以酒燃火而用以試驗此氣之有無於每日工作之先擒此燈在煤洞內遍行如有炭輕之險即禁人進內故工人可在穩當之處用燜火工作雖有藍色之火圍於燭火之外亦屬無妨因炭輕之數未至能燃之限也但此事甚險蓋礦煤洞內常有多氣噴出而氣數易於過限故煤洞內應使空氣暢通氣常不至能燃之限如通風之法有病或風斷而不進

第九十圖



隨於布上酒即流過而火不能過如第九十一圖將偏蘇里或松香油少許與酪相和燃而傾於布上則布上之火更可觀

兄飛之防火燈點以油而四面圍以鐵絲布火上用布二層其布每平方寸之孔七百至八百布外用粗鐵絲作架

第九十一圖

上連一圈為提手油壺有銅管通上管內有鐵絲一根與管孔同徑其上端作鬱形即可作挑燈之用而不必開燈罩下有口乙用舊通進煤氣於乙孔燈將此燈挂在大罩之內如第九十一圖上有多孔之木蓋則依常法點之而在內自燃不關罩內之氣如令氣漸漸通進燈火即搖動而升長後亦漸熄鐵絲布內有煤氣與空氣安靜而燒其火不能通至燈外惟罩內之氣即易爆裂之氣如從木蓋之孔納一燭火則罩內之氣亦燃所以此燈用於煤井內雖有易燃之氣亦不能燃惟燈內已有能燃之氣則漸漸生熱而鐵絲亦將燒壞久之而外氣亦燃用燈火人更宜防大風恐吹火至燈外此燈有一病因光不能盡透難見工作如無人專司而鑿煤者擅開其燈必致大險故有人將玻璃鏡其一面現在用以試驗此氣之有無於每日工作之先擒此燈在煤洞內遍行如有炭輕之險即禁人進內故工人可在穩當之處用燜火工作雖有藍色之火圍於燭火之外亦屬無妨因炭輕之數未至能燃之限也但此事甚險蓋鑿煤之時常有多氣噴出而氣數易於過限故煤洞內應使空氣暢通氣常不至能燃之限如通風之法有病或風斷而不進

必成大險

火

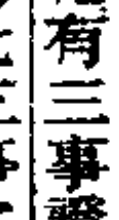
火之形性與炭輕並炭輕有相關原爲氣質加熱則發光而能見益定質熱至一千度卽能發亮而氣質有漲大之性必須更大之熱始能發亮然除能燃之氣質外無有熱至能見者惟能燃之氣與空氣內之養氣化合遂成發光之熱故凡生焰者必是能燃之氣若將金剛石或純木炭置於養氣之內能令紅熱而燒但不能生焰此係炭質難變爲霧之故如以硫燒之卽能生焰因硫易變爲霧質所有不能化散之燒料其養氣祇在相切之面化合若爲氣質或霧質則所燒之質不特在外面而直通至中心其養氣與所燒之氣遍體化合

火焰有繁簡之別俱依燒時之事顯出者如輕氣與炭輕氣爲繁法因其燒時有輕之火爲簡法若炭輕氣與炭輕氣爲繁法因其燒時有輕氣變爲水又有炭變爲炭養氣

火焰常爲空心如以管放氣而在空氣內燒之其焰之中心有養氣所不到之處

火焰之得益者常爲繁法包括數事在內惟要究此事必先辨明發亮之理益火焰固以氣質爲主然必有定質方能發亮

第九十二圖



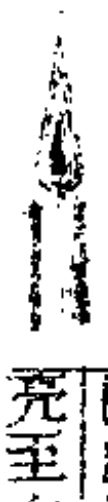
加入亦能令焰發亮如輕氣燃火而在相近處燒燐一塊則有燐養與入輕氣火內而令其發亮或以極細之炭粉噴入輕氣內亦能發亮如第九十二圖卽噴炭粉之器

火焰之亮原因極細極熱之炭質欲考其炭質在焰內之變化有三事證之如燭如油燈如煤氣燈俱爲得光之繁法而此三事之繁各不同燭又爲三事內之最繁者如燃燭初生之熱遇燭心有油之處油卽變化成數種質內有炭輕爲最多燒此各質而成焰乃令燭心周圍之油蹕化能因微管吸力而沁至有火之處卽化分而變爲各質以助其焰至如油燈內所燒之油原爲流質可省蹕化之工若夫煤氣燈之燒料已爲氣質更省蹕化變氣之工蓋在煙煤氣廠造成矣但此三事無論何者其生焰與發亮皆

同焰藉炭輕氣成輕氣得熱而成此即油與煤等變成者

常見之火焰如燭等自成三層同心之錐形如第九十三圖內層附着燈心幾為黑色中層發光至白色外層則淡日中幾不能見內層因所燒之氣質未遇空氣故僅能燃

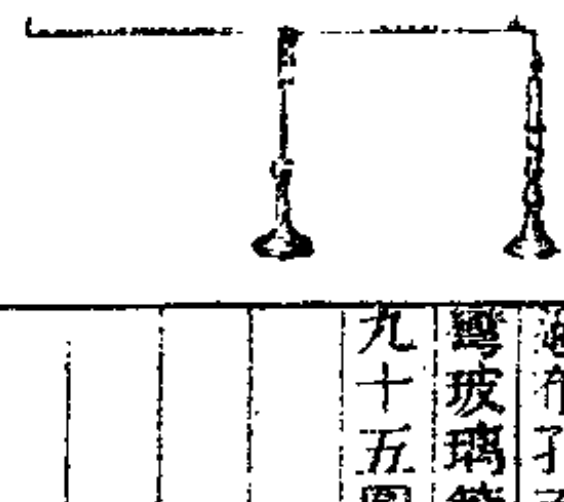
第九十三圖



焰有三層之性可試知之將厚紙一片蓋於燭火之上則其中心不能燃或將出如將查片蓋於中層火之上即結黑炭一層此炭因炭輕等氣化分而成炭既與輕相離輕則燒而生熱足令相離之炭得白熱惟所進之空氣不足令炭全燒也

第九十四圖

第九十五圖



將燐之小塊盛於小杯而置酒燈火之中心燐但鎔化發沸而不燃取出而遇外層之焰即立燃再置中心則又熄

第九十六圖用玻璃瓶與二管以吸焰內之氣甲管之口須收小以便進焰之中心乙管通至瓶底而外端彎下再以衆皮管接長令有虹吸之意瓶內滿盛以水將甲管之小口置於焰之中心而吸氣於衆皮管水即自乙管流出氣即吸入瓶內甲管離火之後吹其乙管而在小口引燃其氣如用燭火取氣則瓶中必有變成之炭質

第九十六圖

中層焰之燒而發亮原因炭質然不能全燃而有炭質分輕等氣化分而成炭既與輕相離輕則燒而生熱足令相離之炭得白熱惟所進之空氣不足令炭全燒也

第九十七圖在燭火焰發亮之性有數種簡法顯之如第九十七圖用三口瓶其中管通至舍輕氣之罩兩邊俱有直管其一作大小兩節在大節內置一小管引其分出之細炭點入於輕氣火內火遂發亮管中所過之炭質能

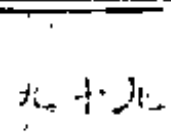
第九十七圖

第九十八圖

棉一塊引燃二管之口火色相同若將棉上則其燄合於焰之外層即最淡之一層此能燒盡分出之炭質可謂之輕氣而有炭放出能令火焰發大亮

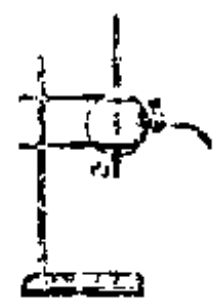
盡燒之層比諸發亮之層甚薄因可多遇空氣故能燒盡
若欲細察此層可在近於火邊燒納少許則其外層有深
黃色甚是顯明

第九十九圖



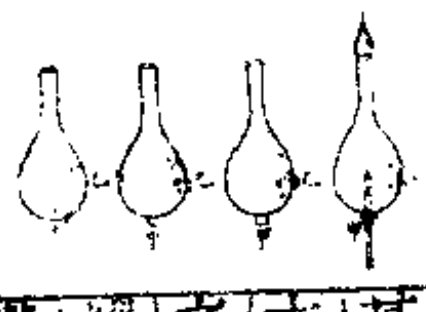
第九十九圖能辨燭火各層之據用玻璃管徑約三分寸
管而通至瓶內層之端則有能燃之氣與霧行過此
管之口移至發光之中層即有黑煙由管
於內層之端作乙口如前法
通至瓶內又將彎管仍置中層而稍高則有炭氣行至
小瓶可用鈣養水驗之
成火原宿能燃之氣但須再藉空氣始能燃其相關之理
有簡法試之即在煤氣內燒空氣如

第一百圖



第一百圖用三口之瑟形瓶約能容
二升甲口接象皮管通進煤氣上口
以燈筒則吸進之空氣上升而成光熱氣既上升下必有
新氣補進視圖內之箭即進出空氣之路設用第叁兩層
令所進之空氣行過其間則未與火相遇而已熱至五百
度此法比諸單筒者省氣甚多
新製燒煤氣器便於厨竈與化學等事將煤氣空氣相合

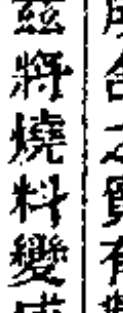
第一百一圖



如乙用象皮圈密接玻璃管徑約半寸
其端作小口便燒煤氣下口如丙用軟
木塞密而中插薄紅銅管徑約三分寸
之一通進空氣可在上口引燃若將紙
燃火欲試此事如第一百一圖將平常
之橄欖油瓶在甲處用吹火筒旁熱不拘移動候有白色
即在瓶口急吹自能出出再以火尖射在凹心未離火時
再急吹之能得圖孔吹火令軟以鐵棹壓侈其口成指邊
以便受塞此口已冷即塞密而再作乙口如前法
歷觀前論凡欲火焰發亮必慎添進空氣之事並所用之
燒料如第一百二圖為空心燈能得
添空氣之益設不用燈筒則火變紅
色而發多煙因空氣不足燒盡分出
之炭而熟度不能令火生白色若套

化學家藉此器之理而分辨煤氣發亮之性其法量準煤氣之數而燒之添以空氣令其發亮之性全滅以是知所添之空氣彌少則煤氣發亮之性彌大

第一百四圖



第一百四圖說

下吸進多空氣上升而透出鐵絲布之眾從發焰最熱而無煙並不延燒至管內

火焰發亮猶藉空氣之壓力壓力減少則發亮之性亦少空氣平壓力即汞高三十寸燃燈燭之火命其光率爲一百分如降一寸則光率減五分如升一寸則光率加五分此須用氣之數相同而並無慢燒速燒之差其水銀降而光率減者空氣稀則養氣少成焰之氣內其炭分出無幾不能在焰中燒至白色若空氣壓力大至汞高一百二十寸則酒醋之火發大亮此因養氣極濃而成焰之氣不能與之相合故有炭質分出而在焰中燒至白熱

燒料之原質與火焰之性大相關其有煙無煙之別全藉所含之質有數種祇爲炭與輕氣所成有數種兼含養氣茲將燒料變成發亮之焰所含原質之比例數列表

	炭	輕	養
卑濕處之氣	一〇	一〇	〇〇

炭

	炭	輕	養
成油之氣	六〇・	一〇・	〇・
伯神非尼	六〇・	一〇・	〇・
松香油	七五・	一〇・	〇・
徧蘇里	一六〇・	一〇・	〇・
蜜蠟	六〇・	一〇・	〇・
司皆阿里尼	六二・一	一〇・	〇・
哇里以尼	六五八	一〇・	〇・
酒醋	四〇・	一〇・	〇・
木那普塔	三〇・	一〇・	〇・
	四〇・〇	二七・〇	九・二
		八・七	三・五
		〇〇	〇〇
		〇〇	〇〇
		〇〇	〇〇

凡炭之分劑少於輕氣者焰內無煙如炭輕是也炭之分劑等於輕氣者如炭輕與巴拉非尼若不用通氣之法常有多煙之病炭之分劑多於輕氣者如松香油與徧蘇里焰內發煙甚多通氣之法必極善始能發亮松香油之淨者西名加暮非尼必用小徑長體之燈蕊藉以多進空氣煤那普塔即徧蘇里燒時和以空氣始能得無煙之焰試驗料之原質與火焰之性大相關其有煙無煙之別全藉所含之質有數種祇爲炭與輕氣所成有數種兼含養氣

第一百五圖

將棉一塊漬以徧蘇里而置於瓶內以二管通入如第一百五圖將瓶燔於熱水而漸加熱吹其鸞管則徧蘇里之霧與空氣從第二管噴出引燃無煙

煤氣原是輕氣與炭輕氣與炭輕三種氣質合成者其比例

輕氣太多而炭質太少故令其行過煤孀醬塔之淨者以收炭質能得極亮之火

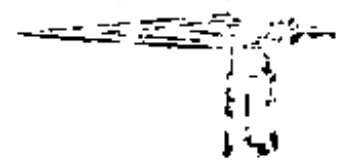
燒料之火無養氣則炭與輕之分劑大而焰必有煙因有養則能合其炭質也如蜜蠟之發煙少於伯辣非尼此因炭與輕之比例相同而有養氣又如司替阿里尼即定質油大半是此質哇里以尼即流質油大半是此質若用於平常之燭與燈則比原定油原流油發煙甚少益炭質雖多而養氣亦多

酒醋之火不亮因炭與輕之比例比諸炭輕則炭爲多雖有養氣適能燒其炭而不分開故無白色設將醋十分和以徧蘇里或松香油一分即能燒至極亮

吹火筒

吹火之火其形性皆同前論吹火筒所用之空氣不出於肺而含於口專藉兩頰收放之力而逼出之故其養氣尚未爲肺所收火受筒內吹出之氣光即大減因養氣適將炭質燒盡也焰之體積因吹急而縮小聚在甚小之面故其焰之熱度必加大惟其形仍與平常之焰相似亦有三層內層如第一百六圖甲有空氣與能燒之氣俱不甚熱中層爲收養者其光如乙乃極熱之

第一百六圖



此兩層之性可將鉛瓷少許置於木炭之焰透更噴小凹如第一百七圖以兩層之焰逼其面則中層能令鉛養變爲純鉛外層能令純鉛變爲鉛養若吹散於炭面則炭面生黃皮一層亦即鉛養此又可攷何種金類之據化學與礦產兩家常用此器得大益但須知此焰之極熱者在中層因燒料之氣與養氣相配非若內層之養偏少外層之養偏多也

皮袋或存氣器滿盛養氣而壓出之噴入焰中如前四十八圖其熱甚烈能鎔石脂與鉑以鐵遇之燒至極亮

考驗炭輕二質之數

將二質之氣一體積和以養氣至有餘記其相和之體積用電氣燃其氣而量準餘賸之體積盛於鉀養水之瓶內搖動收盡所含之炭養氣以此收餘之體積即能推算炭數如將炭輕氣十分立方寸之四即○四和以養氣一立方寸用電氣令燃則餘氣之體積爲○六與鉀養相和即

第一百七圖

得餘氣〇·二故所生之炭養氣爲〇·四則含炭霧〇·四含養氣〇·四其燒之養氣爲〇·八與前數相較得輕氣所燒養氣之體積爲〇·四能與輕氣〇·八相合所以輕氣數爲〇·八(上俱爲立方寸)依此法即知炭輕氣之四體積含炭霧四體積輕氣八體積

第一百八圖

第一百八圖之燃氣彎管如用此器化分炭輕須配以多養氣而令爆裂之力減小將器滿以水而添以炭輕氣十分立方寸之一其添法詳第三十九圖說再添養氣十分立方寸之二視管旁所刻之分而記其二氣之數通電氣之後再量氣之體積再添濃鉀養水以指捺緊管口令氣多次過彎處候不減少而止量其所餘之養氣如前法推算各數若以水銀代水更得清靈茲將阿西台里尼即炭輕與炭輕各質之體積列表以養氣重八分爲一體積

炭輕分劑數二十六	體積數四	炭霧八	輕氣四
炭輕分劑數一十六	體積數四	炭霧四	輕氣八
炭輕分劑數二十八	體積數四	炭霧八	輕氣八

煤氣

燒造煤氣之事化學內又增多種新理煤盛於器內煽之而不遇空氣即成許多雜質各含煤內五箇原質之二三種但其量數之比例與質點之排列不同衞未有人能定煤內原質點排列之法且燒煽時所得之質本不在煤內而爲煽時所變成者茲將各質變成之質列後

炭輕	氣質	流質	定質
炭輕	氣	徧蘇里	即炭輕
炭輕	那普塔里尼	即炭輕	
炭輕	多路阿里	即炭輕	安脫辣西尼
炭輕	巴辣非尼	即炭輕	
炭輕	枯煤	即炭	
淡氣變成之質			
淡氣	阿尼里尼	即炭輕淡	
淡輕	雜那阿里尼	即炭輕淡	
輕養	即炭輕淡		
養氣變成之質			
氣質	流質		
炭養	水	即輕養	
炭養	酯酸	即炭輕養	

加波立酸　卽炭輕養
硫變成之質
氣質　流質
輕硫　炭硫
煤所成發亮之氣大半爲輕氣炭輕炭輕炭養又有阿西
台里尼卽炭輕並徧蘇里等質各少許茲將千尼里煤所
得各質之體積列後
輕氣　體積四十五·六
炭輕氣　體積三十四九
炭養　體積　六六
炭輕　體積　四·〇
炭養　體積　三·七
炭輕　體積　二·四
微氣　體積　二·五
輕硫　體積　〇·三　共計體積一百

煤氣所藉以發亮者爲炭輕氣炭輕阿西台里尼徧蘇
里等質煤氣內所最不宜者爲硫卽輕硫與炭硫此質燒
時變爲硫養而飛散能壞書畫與簫幔等物故造煤氣者
必用法去其各種無益之質而令多成有用之氣

小試煤氣所用之器如第一百九圖甲爲收各種定質與

第一百九圖

流質第一彎管乙盛紅試紙能驗淡輕行過丙盛鉛養醋酸紙此紙變黑卽驗輕硫有炭養行過卽變白色其煤氣在戊罩內收之此罩有塞門能噴氣將罩壓下可燃其氣

如欲試煤氣所含之阿西台里尼可令其氣過甲管如第一百十圖先過乙瓶內盛淡輕養再過丙管內盛水滿其彎處卽將純銅皮安管之兩邊通氣不久水內有光紅色之質結成卽銅阿西台里弟因知所過之氣必含阿西台里尼

第一百十圖

長洲　徐　鍾　校

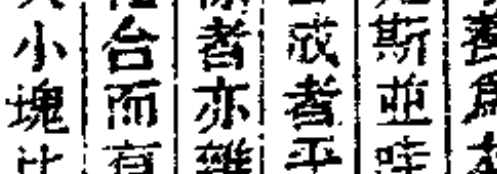
英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

十 矽

矽與別質之相關略相反於炭與別質之相關炭與別質所成之雜質極多矽則專與養氣化合既成矽養後始與數種金類質化合

矽養之最純者即水晶地內取出之形如第一百十一圖此質最硬能劃玻璃又有紫色或黑色者或雜生物質少許若改變其成顆粒之狀即爲各種瑪瑙其紅色之花紋即鐵養所有寶石大半以矽養爲本如貓兒眼並黑質白紋者並產尼克斯並哇白里(即似白玻)其哇白里爲純矽養與水合成者平常之白砂略爲矽養其色或黃棕者亦雜鐵養如火石大半爲矽養與別質化合而有黑色火石常在白石粉內取出成大小塊比水晶更硬之小粒極熱能在空氣內發燒

第一百十一圖



硬故用鋼片擊之而落下之小粒極熱能在空氣內發燒遇紙煤或火藥即燃

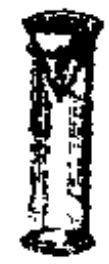
矽養能進植物之體內因其質與長養草木之料同被泥土所收而爲草木所食之既進植物之內遂有專職如竹竿與麥稭其外皮因有矽養而堅強又如木賊草之外皮如砂可以磨光金類與木類欲知矽養原爲能消化之質蓋植物從地內吸出之料只能吸消化之物也有數種水所到之處地面結成矽養一層所有天生之矽養遇淨水不消化必遇鹼質而消化如欲試之可將鈉養炭養數釐烘乾研細安於鉑片之上鉑片作凹形如第一百十二圖用吹火筒加熱於下俟鈉養炭養鎔化遂將極細之白砂亦舍矽養如愛斯蘭特地方噴熱水之井水所到之處地面結成矽養一層所有天生之矽養遇淨水不消化必遇鹼質而消化如欲試之可將鈉養炭養數釐烘乾研細安於鉑片之上鉑片作凹形如第一百十二圖用吹火筒加熱於下俟鈉養炭養鎔化遂將極細之白砂少許參於內則發滾而砂亦鎔再添以砂至不發滾而止能發滾者因炭養散出之故平常之質俱能令配質分出而自爲配質故疑矽養爲配質亦可謂之矽酸加將鎔成之質漸在沸水內即能漸漸消化成鈉養矽養以試紙驗之而得鹼性因矽養爲弱性之配質與炭養同故不能全滅鈉養之性

第一百十二圖

鈉養矽養水傾入試筒添以鹽强水二三滴而搖之則所餘之炭養又發滾而散出筒內之質變爲輕養矽養如膠形之稠質若以鈉養矽養水少許添以淡鹽强水多許則矽養在水內消化而不能分出鈉養變成之鈉綠亦在水

內消化如欲分出其鈉綠必用隔滲之法此理藉各流質通過隔膜而有遲速之性如將鈉綠與矽養相和之水以平常之紙濾之則漏下而無存若用皮紙則不通水而但

第一百十三圖



被水沾濕故以皮紙作筒形如第一百十三圖安在淨水之器令水沏於紙筒之內而將所分之流質傾於紙筒之內則輕綠與鈉綠水滲過紙筒可見濃者在淨水內落下如換水數次則數小時後其輕綠與鈉綠全能滲過而紙筒內但留純矽養水

純矽養水沾於藍紙稍變紅色嘗之不覺有酸易變爲稠質如盛於鉛盆內緩緩熬之即變稠質若盛於瓶內熬至將乾可濃至每百分含矽養十四分此質久存於瓶內則稠質與流質分離而稠質漸漸縮小如用硫強水在眞空內令乾則得極明之玻璃質每百分含水二十二分矽養

質不能消化鹽強水稍能消化若加熱化散其水又成無水矽養水內亦不消化鹽強水亦稍消化若合於鉀養水或鉀養炭養水或鈉養水沸俱能消化

檢類水沸而消之令矽養變形之法磨爲細粉而加熱至紅卽變形其重率減小原爲二六變爲二四在沸檢水內能消化

前人將玻璃在水內加大壓力而並加大熱久能成矽養之顆粒若用輕養火鎔化矽養則不能成顆粒因已成變形矽養之故而其重率爲二三

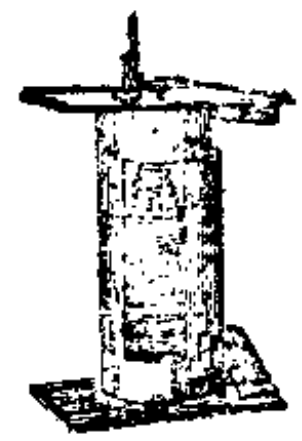
變形矽養之取法將白砂研極細盛於鉑鍋內以鉀養炭養重三倍並鈉養炭養重三倍相和安在煤氣添以空氣之燈上或將鉑鍋護以火泥鑪而鍋外再加鎂養蓋密置於極熱之火內凡用鉑鍋加大熱不可與燒料相切因燒料之炭並硫並鍋內之矽可令白金變甚脆用鎂養之意卽令鉑質不與火泥相切俟鍋內之料不發泡取出待冷而置於盆內一夜以水漸之其質全消化再添輕綠水而屢次掉之驗以藍試紙能變紅爲止將此流質加熱熬之漸成膠形之稠質若再加熱必致噴出故常法用鐵鍋如第一百十四圖將盆安在其上則盆底之熱各處平勻至乾時待冷添以水而消化鉀綠與鈉綠則所餘之矽

第一百十四圖

第一百十五圖

養結成白片以紙濾之淨水淋之如第一百十五圖將紙

第一百十六圖



取起鋪於熱鐵板或熱磚焙乾即得白色之粉甚是光亮再置於鉑鍋或瓷鍋煸乾其餘水即成變形之純矽養此質甚輕加熱更輕吹以小風即飛散前言

第一百十七圖

加大熱令質消化可用煤氣與空氣相合之吹火器如第一百十六圖用雙行風箱乙用踏板丙為最妥如煤氣不便之處可用如第一百十七圖

之小爐燒以炭

矽養

矽養之配性甚弱故與本質合成中立性之鹽類最難知其比例矽養與炭養俱不能全滅鹼類質之性故不能用試紙辨驗減鹼性之事若與台炭養之鹼類質相和加熱則所放炭養之比例常不等全藉熱度與鹼類質之數矽養與鈉養輕養相和加熱則矽養三十分能令放水十八分無論鈉養輕養之水若干其數不變若用鋇養輕養以同法試之其放水之比例亦同

矽養依分劑數而論之矽養之重三十分所放之水十八分即水二分劑所以矽養一分劑能放水二分劑與鹼類二分劑相合又有數種含矽養之成類粒金類質其金類與養氣化合之質二分劑與矽養一分劑相合故化學家恒以矽養為二本之配蓋必與本質二分劑方能

化合

矽養雖加大熱不能變為霧質然能令別種鹽類質之配質放散而自與之化合熱度若小矽養只能自分散如硫養在平熱度內與各種本質之愛力大於矽養然將矽養與含硫養之鹽類質相和而加以大熱則有硫養放散而為矽養與其本質化合

石類與土類之質大半含矽養質如各種泥俱有鋁養矽養白泥為鋁養矽養與鉀養化合如米而含莫餌西國產筒頭之餅為鎂養矽養又如各種玻璃乃鉀養或鈉養或鈣養或鉛養各質與矽養化合凡矽養與鹼類化合之質能在水內消化餘俱不能

化學家初以矽養為原質因見不肯變形也西歷一千八百十三年兒飛疑為雜質故用鉀化分之而得矽養變為鉀為原質近有人朔思化分之法更屬簡易將矽養弗矽弗再與鉀或與鈉相和而加大熱化分之則鉀或鈉與弗化合成鹽類質能在水內消化餘存之矽為棕色粉

即變形矽此質遇各種強水俱不變惟遇輕弗即與弗化合成矽弗而放出輕氣其式爲矽上二輕弗＝矽弗上輕又遇鉀養輕養即與鉀養化合成鉀養矽養而亦放輕氣置於養氣內加熱能燒至極亮而不能燒盡因矽養遇大熱則鎔化而外面生矽養一層如置於鉑片上鎔之則鉑片蝕成一孔因變爲鉑矽

鉀弗矽弗與鋁相和加熱鎔化則鋁之幾分與弗相合其餘與矽合成鋁矽將此質先與輕綠後與輕弗相和加熱令沸鋁即分出而得矽之顆粒爲魚鱗形其光略如筆鉛名爲筆鉛形矽此種矽之重率二五養氣內不肯燒輕弗電氣同於筆鉛但平常變形之矽不能傳電氣如將平常變形之矽加以極大之熱即變筆鉛形矽此性同於變形之炭質故將木炭即變形之炭不遇空氣而加以大熱但內不肯消若以淡養與輕弗相和則能消化此種矽能傳紅而不燒亦不能鎔化若加熱於矽而大於生鐵之鎔度即能鎔成最光亮之質其形如金類有法能使結成八面形顆粒其質極硬能劃玻璃與金剛石相等

矽炭二質與別質顯出各種變化之性多有相同之處二質俱能成弱性之配質其養氣之分劑數皆同矽能收出炭養內之炭質如將鉀養炭養與矽相和加熱鎔成鉀養矽養即有炭分出矽又能與數種金類化合所成之質仍有金類之形炭亦有此性矽又能合於生鐵之內亦與炭相同又能一徑與鋁鋅鉑相合成質有金類之性矽若加大熱即能與淡氣相合炭則不能與淡氣一逕相合必有鹼質在其旁始能相合矽炭二質與輕氣化合大不同蓋矽與輕氣只能合成一種質而此質最易化分炭與輕氣能成多種質

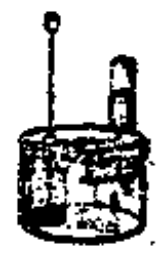
矽輕

輕與矽合成之質極難取其純者其質爲矽輕遇空氣即能自燃而成極亮之白火放出矽養極多其霧遇冷面則結成棕色之矽皮一層

矽輕之取法將鎂矽以淡鹽強水化分之造鎂矽之法將鎂綠與鈉弗矽弗並鈉相和鎔化則鈉與綠與弗化合而鎂則與矽化合造鎂綠之法將鎂養炭養一分以鹽強水消化之添以淡輕綠三分用瓷鍋熬乾將此乾質加熱令鎔化隨傾於乾淨之石上待冷而盛於瓶內塞密百則自化爲流質造鈉弗矽弗之法將輕弗矽弗和以鈉養炭養至滅其配性加熱熬乾但此質最難鎔化必添以鈉綠則易鎔所添之鈉綠宜預鎔化將食鹽盛於火泥鑵加熱至明紅色而傾於乾淨之石上

各料既備將鎂綠四十分鈉弗矽弗三十五分溶過之鈉綠十分鈉切成片二十分四物速相和而盛於乾瓶搖之即傾入紅熱之泥鑼蓋密加熱至鈉之黃色火不見而止待冷將鑼打碎即得質二層上層爲白色即鈉綠與鈉弗下層爲黑色即鎂矽遠分取之盛於乾瓶塞密既得鎂矽即能造矽輕將鎂矽磨成粗粉盛於兩口瓶如

第一百十八圖



第一百十八圖瓶之中口用長漏斗旁口用放氣之管瓶內滿以沸過而待冷之水欲其不含空氣二口瓶置於收氣之水盆此亦用無空氣之水管與瓶俱養氣罩亦滿以無空氣之水各事齊備從漏斗添以濃鹽強水愼毋空氣同進瓶內立發矽輕氣透入罩內待數時見水面所成之泡沈下以其氣換於有毒門之罩而試其性得但此質尚非極純者

生鐵含矽可置於鹽強水內加熱令沸俟鐵全消化即得灰色之質如水泡之形以紙濾之以水洗之晒乾而得筆鉛形之矽內有最輕之白色粉如將此質置於鉀養水加熱令沸則放輕氣而其白粉消化變成含鉀養矽養之流質此白粉與醋苟尼相同原可用別法取得其質爲矽輕養二輕養與輕養台成之質其遇

鉀養水而變化之式爲

矽輕養二輕養六鉀養＝三二鉀養矽養二輕養台矽養＋四物速相和而盛於乾瓶搖之能漸變爲矽養而有輕氣放出又有一質台矽與輕與養名爲矽里苟尼其色黃其性與醋苟尼略同置於水內令見日光則放輕氣而變爲醋苟尼

矽之分劑數乃柏西里烏斯所考得養氣八分與矽七分四合成矽酸若以矽酸與炭酸相配則矽之分劑數即與養氣八分相合之數當爲十四八近有人考得更細之數爲十四炭酸即炭養

昔之化學家以矽酸之分劑爲矽養則養氣三分劑即重二十四分與矽重二十二分化合或以新考得之數即重二十一分化合矽之質點重率平常命爲二十八但此數尙無確據與炭霧之數爲同類因矽霧與炭霧皆不能分出而試其重率

砷

砷與矽之性大相類而動植物內無其質常在金類質與土質內見之如硼砂自古知之其質爲鈉養二硼養與輕養十分劑化合產於印度與西藏之湖水內令成顆粒而得之俗名頂加拉色黃而不淨者外面有肥皂形之質一層提之即得白色製鍊金類並藥材以及假寶石久已用

之

西歷一千七百二年化學家罕白格將硼砂與皂礬相和蒸之得珍珠色之質乃從來所未見者藥材用之得大益名爲平和鹽此後二十五年化學家立末里用硫酸水代皂礬亦能取之再後二十五年始知硼砂內有鈉與珍珠色之質化合而此質有酸類之性名爲硼酸卽硼養

再後多年以大里亞國之北疆有火山之處多得硼養從地內發出成蒸另有水氣通過水內方能收其硼養故就噴氣之孔四面用磚砌大池如第一百十九圖導引山上之水至池內山邊多作水池逐層低下水卽自流而過各池所得之水含硼養略有百分之一第以蒸乾必費燒料甚多以致製煉

第一百十九圖

池既滿第以大亞亞人名賴的來魯柳法卽之處燒料昂貴所以一千八百十七年以後貧器年年增多其外之釉藉硼砂爲之此種取法因出氣之孔太少而所得不敷所用又在火山邊緝大孔深人使氣發出與天生者同

循常之硼養顆粒含淡輕養之數種鹽類質三倍重之沸水卽消化若以沸水等重待冷卽成顆粒因硼養一分必得冷水二十六分方能消盡其顆粒爲三輕養硼養如盛於甑內而速加以大熱則透過者有幾分不變形其餘者化分而水亦透過若加熱至二百十二度則顆粒面上生白皮而變輕養硼養熱度再大則全水透過並帶過硼養少許其餘者鎔化成玻璃形之質冷而明如水晶此質受極大之熱則漸漸化散在水內消化甚慢

硼養能令火變綠色若欲驗之可於水消化加熱令滾所發之氣遇酒燈之火或紙煽之火卽變爲綠色火之外面色更深

硼養顆粒安在鉑片上而以酒燈燒之則綠色之火甚明或將醋加熱至沸以硼養消化於內而盛於資盒燃火則更明或將硼砂以濃硫強水消化足放其硼養添醋足令燃火若顯綠色卽是分別硼養水內稍加以熱卽得紅棕色再遇鉀養或鉀養炭養卽變綠色或藍色如以此法試硼砂必將硼砂先添鹽強水少許令有酸性則硼養能放出後將紙浸入變色如前

硼養之性與矽養略同亦爲弱性之配質藍試紙只能變茄花色而不能變紅若沾於鹼類已變色之試紙亦不能復原色大熱之內硼養能鎔金類與養化合之質而成明

玻璃形之質有數種質顏色甚美故造玩器與假寶石俱用之

地產之質含砷養者極少含砂養者極多此則相反祇有一質乃鈉養砷養與鈣養砷養相合而成在皮雪國挖取者運至英國使成硼砂又有一礦爲鎂養砷養亦不常見考究砷養應與本質若干化合成中立性之鹽類其難處與砂養相同見前砂養業已考得砷養三十五分能放出鈉養輕養之輕養三分劑即二十七分銀養輕養亦然因疑砷養須得金類與養氣化合之質三分劑始滅酸性故謂之三本之配質又有別法得此據

西歷一千八百八年化學家奇路殺克與替那特二人將無水砷養與鉀相和鎔化即得深綠色之粉係變形之砷此質與砷有數種相似之處而有分別因遇淡養即能與養氣化合成雜質若與淡氣化合之性比砂更大加熱至紅則易收淡氣而成白色之粉爲砷淡其粉不肯消化亦不鎔化

兌飛試砷化合之分劑數得養氣重八分能與砷重三分七六合成砷養柏里西爲斯亦在硼砂內得鈉養一分劑即重三十一分能與砷養重六十九分五化合如依兌飛之數而推算之必含養氣四十七分三則砷之分數必爲六十九分五與四十七分三之較即二十二分二砷養之式應爲砷養二十二分二養氣四十八分或以爲硼砂係砷養二分劑與鈉養一分劑相合如依此理則砷之分劑數應爲二十二分二之半即十一分一近有人試得之數爲十一分因知砷養之式不誤即砷十四分合成

炭砷砂三質多有相同之性故爲原質之一屬俱有變形

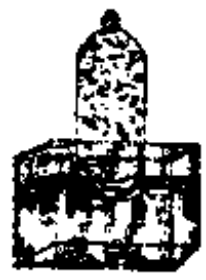
剛石如分出鋁之時其顆粒結在玻璃杯之底必稍用力摘取若不留心即能劃碎杯底此質無論何種强水俱不消化惟含水之鹼類質加熱而以此砷置於內則能消化遇輕養火亦不鎔若在養氣內加熱至白則外面生砷養一層而內質不變若在綠氣內加熱至紅即燒成砷綠砷與別原質之相關略同於砂與別原質之相關但不能與輕氣化合成雜質若與淡氣化合之性比砂更大加熱至紅則易收淡氣而成白色之粉爲砷淡其粉不肯消化亦不鎔化

之質有筆鉛形者有成顆粒者三物俱不能變霧質俱不消化俱能與養一遲化合而成弱性之配質俱能與數種金類化合所成之質亦略相同硃與矽又能一遲與淡氣化合如有鹼類在旁炭亦相同近有化學家云矽能在數種生物質代其炭如固荷高與矽里荷尼之式即矽輕養與矽輕養此二式與炭輕養三質所合成之生物質甚相似矽有數種性與金類相同如碲與錫變化之性亦與矽有數種相似之處

淡氣

空氣體積淡氣居五分之四生成而合於別質者有鉀養淡養與鈉養淡養並火山所出之淡輕動物質內多有之植物質內亦有之故凡生長之物淡氣爲不可少之質淡氣之取法如第一百二十圖將燐盛於小瓷盆而浮在水面燃而以罩蓋之養氣遂合成燐養爲霧而淡氣仍和於內片刻之後燐養爲水所收而獨留淡氣

第一百二十圖



多取之法將銅屑在管內加熱至紅而令空氣行過銅即收其養氣而餘者爲淡氣淡氣不變之氣質而其性則幾若無有故於化學之事甚乏趣惟能與硃矽二質化合若加大熱又能與鎂錯二質化合輕氣能與合成強鹼性之質即淡輕養氣能與合成烈酸性之質即淡養各里司里尼等

初知淡氣係蘇格蘭書院內考植物學者名魯得福特在一千七百七十二年用人口噓出之氣以鹼類質收盡其炭養氣植物在此氣內不能生長始知尚有別氣合於空氣之內後遂審知爲淡氣所以西國初名此氣爲阿蘇替即絕命之意

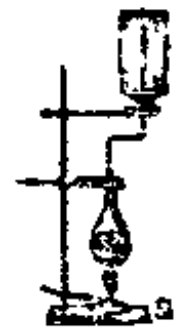
淡輕

空氣內所合之淡輕氣甚少最難測準每立方尺約有百分釐之一其少之故非成之者少乃用之者多也所有含淡氣之動植物腐爛時俱發淡輕然植物不能吸食空氣內之淡氣乃從下雨時空中帶下之淡輕得之至於動物身內所消化合淡之質放至空氣大率是口內所吸之氣淡輕幾分爲皮膚所放又幾分爲尿內所出蓋尿變臭時即成淡輕動植物臭爛所發之淡輕並同類之質仍和於空氣之內

藥材與製造之內淡輕水之用處極廣俱從煙煤氣所得

水內取出煤氣淡輕之法先用人故加輕綠水去輕硫而賸水分而傾於木盆質沈下取其顆取其顆粒加熱鐵蓋以火泥封泯輕綠定質淡輕綠可取淡

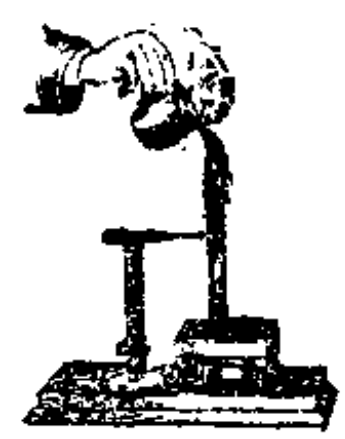
第一百二十一圖



口鐵鑽孔托之淡洩故於瓶口置紅將滿瓶塞密石灰泯輕綠上鈣養

又有簡法將極濃彎管通氣而以瓶

第一百二十四圖



漸收氣水銀亦漸升

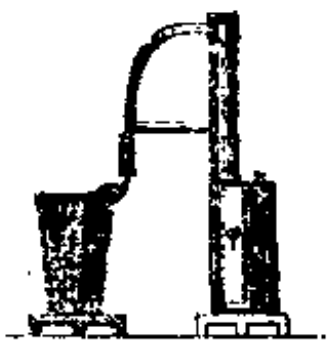
常用之淡輕水其取法用二口瓶滿以水令氣行過水內另有一管另通一瓶如有洩出之氣亦可收之淡輕水視其重率而定其濃淡重率愈少水質愈濃如五十七度之熱重率〇.八八四四則水每百分含淡輕三十六重率〇.八九七六含淡輕三十分重率〇.九一〇六含二十五分重率〇.九二五一含二十分重率〇.九四一四含十五分重率〇.九五九三含十分重率〇.九七九含五分試淡輕水重率之法必將純水與淡輕水同熱度同體積比其重數之較常用體輕而有塞之瓶容水略二兩瓶必曬乾稱準然後滿以欲試之淡輕水準其熱而記其重再以純水同法爲之準熱度之法以瓶置於冷水或熱水必使前後相等既得二水之重數將淡輕水之數以水數約之卽得淡輕水之重率又法用浮表如第一百二十五圖浮于水內

第一百二十五圖

卽知水之重率此浮表爲空管上長而小刻漸分度下端盛水銀淨水之內分度在水面之處一千分卽水之重率以熱度六十二度爲準專試淡輕水者其分度指出每百分含淡輕之數英國常言淡輕水之重率以熱度六十二度爲準從前英國不知取淡輕之法故用嫩鹿角刨成薄片而蒸之以作藥材之用其價甚貴

淡輕氣受冷至負四十度卽冰界以下七十二度或受壓力如空氣之六倍半而熱在五十度卽凝爲明流質再冷至負一百三度卽結成白色之顆粒易變爲流質有人名卡來初設造冰之器如第一百二十六圖將極濃之淡輕水盛於堅固之鐵筒甲而加以熱則化氣至鐵器乙此器安在冷水之內氣又變爲流質隨取去甲筒下之火而將甲筒浸於冷水則流質再化氣而速歸至甲筒爲水所收遂成大冷乙器內藏一盛水之管其水立結爲冰法國南邊令鹽結顆粒卽仿此器之法

第一百二十六圖



甲筒與乙器俱用熟鐵爲之通氣之管須稍高則發沸之淡輕水不致竄入乙器甲筒內盛極濃之淡輕水四分之

三將用之時須令俱在第內此宜橫置其筒俟半刻餘使盡流還或在乙處用酒燈加熱流還較速甲筒必在爐內至四分高之三如已已乙器之底孔開後以大桶盛水浸汲丙管面蓋密之丙管之口必低於外水之面二寸庚杯添滿以水筒外加熱至二百六十六度測其熱度用寒暑表在筒頂盛油之管如酉得此熱度之後取去其爐而將筒置於水桶之內乙器亦取起俟底孔放水盡而塞密將清水盛於丁筒而藏入丙管丁丙之罅灌滿燒酒或鹽水乙器外包以木或佛藍絨不久而水結為冰將丁筒取出置於稍熱於冰界之水冰即離筒而可倒出作此事必令器內毫無空氣故加熱至一百四十度之時將庚杯底之螺絲轉開則甲筒內之氣從庚杯之水發泡如無空氣則不泡而作斷斷聲即淡輕氣與水相合之聲如覺空氣極多則採內之水須屢換因水吹足淡輕氣則不能辨空氣之有無俟空氣放盡即關螺絲以免洩氣此器能得冷負五十八度每燒煤一磅能得冰三四磅歷時五十五分欲造冰六磅須歷二小時四十分

造冰之理固易明曉而器則繁如造冰一磅必用淡輕水約八升每一小時造冰二十六磅須用淡輕水八十八升若造四百四十磅須用淡輕水一千餘升其器愈大則燒煤一磅得冰十五磅用此器與空氣之熱度相關如空氣五十度之時能得冷負十八度即共得冷一百八度空氣更冷則熱度初減甚速而後稍慢

第一百二十七圖

淡輕又有尚法能凝流質將含淡輕之銀綠盛於玻璃管其又一端置於發凍藥水如第一百二十七圖平盛玻璃管其色稍帶綠色其體宜厚其長約十二寸徑約半寸在管端約寸許加熱引長得小頸將硬紙條摺作一楯插進在紙楯之一端將銀綠三百磅直送至小頸此質須加熱四百度而待冷盖將管向上調過半周則銀綠離紙而可取出再在管之又一端別長作小頸如丁銀綠慎毋過熱處將管安在架上如第一百二十八圖令管內之銀綠得平用小管與軟木接於口通於發淡輕氣之器此器將淡輕綠一千磅鈣養一千磅相和而盛於瓶加熱令發氣先過空瓶再此瓶浸於冷水

第一百二十八圖

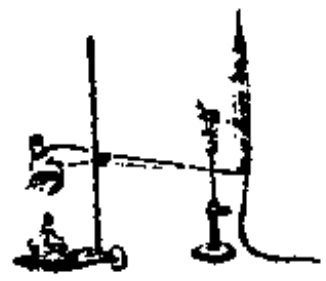
杯內再過生石灰塊之瓶乙能收所雜之水氣盛銀綠之管必用生紙包之而常濕以冷水浸淡輕通過約三十五釐在通氣未斷之時用收淡輕約三小時以銀綠再不加重爲度其吹火筒封管之頸第二端亦速封之封時不可去濕紙再如第一百二十九圖將管之短端浸於發冷之水卽冰與食鹽或鎂養硫養八兩輕綠四兩相和者在長端用酒燈加熱其燈必移動勻燒則銀綠所收之淡輕散至加冷之處而凝成極明之流質將管自冷水取出俟管各處全冷則淡輕之流質自沸漸漸不見仍被銀綠所收再可加冷加熱而試爲之

第一百二十九圖

淡輕在空氣內稍能燃試將淡輕氣盛於瓶而倒置以小燭近其口則燭火外面有閃光卽所燃之淡輕其輕氣變爲水而淡氣散出取去燭火卽不燃若在養氣內燃之卽連燒而不斷

第一百三十圖將淡輕之濃水盛於甑內加熱而以大管引所發之氣大管之二端俱通從管之下口添進養氣而在上口點火則淡輕燒成之火長十寸餘若欲省用養氣瓶之時可如第一百三十一圖令通淡輕氣之管入養氣瓶內入

第一百三十圖



第一百三十一圖

淡輕易化分其原質令其氣行過紅熱之管或令電氣火通過其氣則氣之體積忽增大至一倍其淡輕一體積爲淡氣半體積輕氣一體積有半試此事之法將淡輕一體積添入盛水銀之彎管如第一百三十二圖管內有鉑絲連於附電器歷時不久而氣之體積加一倍管上有螺門輕氣卽放出可以火燃之其通電之線通過玻璃如圖式否則火星發熱而管裂另配塞門乙於下用象皮管與簧夾可放水銀配準二端之高低

淡輕之鹼性甚大故與各種酸質有大愛力而能全滅其酸性如將淡輕氣一瓶亦蓋之淡輕紙則變再將輕綠氣一瓶以玻璃片蓋之於輕綠瓶上如第一百三十三圖渕去皮套去令淡輕氣之管入養氣瓶內入

熱變成白色之定質即淡輕綠此質內之鹼性與酸性相滅若將淡輕水添入淡硫强水則硫養之酸全滅而變成淡輕養硫養熬之而得顆粒此法所得之鹽類質與鉀養鈉養所成之鹽類質略同故疑淡輕水必含一鹼類原質

柏昔里有斯考得淡輕爲雜原質其考驗之法用極濃之淡輕水盛於瓶其瓶底有水銀以負電線通於水銀正電線通於汚輕則正電點發出養氣而遇負電點之水銀即腫大比原體積大至四五倍變成軟定質有金類之形此事略與用同法化分鉀養輕養相似蓋鉀亦在正電點發養氣而與負電點之水銀化合也此外則並無有相似之處鉀乃易與水銀分離淡輕則無法能分之惟不久即自化分而放淡輕一分劑另放輕氣一分劑故疑其必有質爲淡輕加輕即淡輕與水銀化合凡水銀與各種非金類質化合即失金類之形若合於金類之質仍顯金類之形因是知水銀合於淡輕而仍能有金類之形者淡輕必爲金類之質

水銀所加之重極少合成之質極易自化分故疑水銀之腫因遇淡輕而變形又如淡輕極易放淡輕氣故亦疑淡輕與養化合之質甚異於各種別質與養化合之質然竟謂必無淡輕之質則淡輕養與各配質合成之質何以相似乎鉀養或鈉養所成之質

淡輕與水銀合成軟定質如膠形其事易試可將淡輕綠與鈉汞膏相和作此膏以汞少許盛於小試筒內加熱將鈉加入化合甚猛待冷而傾於盛淡輕綠濃水之管此管須較大其膏立腫數倍於前體積而成軟定質可取出其柱形之體比水尚輕能自化分極速發出淡輕與輕氣不久而復原體積又變爲流質

考驗生物質內淡氣之數

考驗淡輕之原質生物化學之內爲最要因欲知生物質所含淡氣之數必將淡氣先變爲淡輕始可分出而稱得之如以生物質稱準與鈉養輕養鈣養輕養相和盛於玻璃燒管如第一百三十四圖甲管口以軟木塞密塞丙有孔接小管此管通於盛輕綠之泡如乙遂將甲管用煤氣火或木炭火逐寸加熱則生物質所含之淡氣與鈣養輕養之輕氣合成淡輕而爲輕綠所收全管加熱之後即將丙火折去而在丁口吸氣則甲管內所有之淡輕全過輕綠隨將乙泡內變成之淡輕綠稱之其稱法可傾入資鍋稱準熬乾再稱淡輕

第一百三十四圖

綠或可令變爲鉑綠淡輕綠詳見鉑與綠合成之質或以硫強水代鹽強水其硫強水之力有一定之率即知減其酸性需用若干亦能知淡輕之數

設如所試之生物質爲人尿其內爲本之質即由里阿則將由里阿與鈉養輕養鈣養輕養多許相和盛於燒管如前法爲之其式爲

炭輕淡養即由里阿一鈉養輕養一鈣養炭養一

鈣養炭養一二淡輕若用鉀養輕養代鈉養輕養鈣養輕養化分之理亦同惟其玻璃必侵蝕

合淡輕養炭四質者當如第一卷考驗炭質之法先考其炭與輕之比例再如前法驗其淡遂將炭輕淡三質之和與全數相較即得養氣之數將所得之各數以各質之分劑數約之即得試得之數再如前法得其實在之式化分由里阿十釐得炭二釐輕釐六六淡四釐六七三質其重七釐三三與原重十釐相較即得養氣二釐六七將此四數以其原質之分劑數約之即

二·〇以六約之爲炭一分劑之〇·三三

〇·六六以一約之得輕一分劑之〇·六六

四六七以十四約之得淡一分劑之〇·三三

二六七以八約之得養一分劑之〇·三三

從此得試得之式爲炭一輕一淡一養一將各數以公約數三十三約之得最簡之式爲炭輕淡養由里阿爲生物本質能與配質化合成鹽類質嘗用由里阿六十分能減輕綠氣一分劑即三十五分五之酸性因知六十分爲由里阿之一分劑即合炭二分劑重十二分輕四分劑重四分淡二分劑重二十八分養二分劑重十六分其得重六十分故由里阿之實式爲炭輕淡養

鐵生鏽時能成淡輕

淡氣與輕氣不能一逕合成淡輕如前質內有輕氣分出適在分出之時而遇淡氣即能化合若輕氣已經分出而歷時雖極少亦不能化合如將鐵屑少許盛於瓶而加以水少許搖動其瓶令鐵屑粘在內面瓶頸安一紅試紙待數小時而變藍色因有淡輕生出將此鐵屑化分之即可得淡輕其成淡輕之理因水爲鐵所化分而放輕氣其旁又有空氣內之淡氣故即化合成淡輕氣

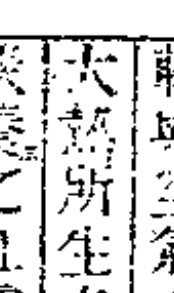
淡輕變成淡養與淡養

淡輕養濃水數滴盛於一升之瓶添以電臭之空氣即第十圖所成者立有濃白霧生出即淡輕養淡養此因淡輕收得電臭之養氣而變成淡養其式爲

二淡輕一養二淡輕輕養淡養一二輕養

紅銅屑與淡輕水相和盛於瓶而搖之亦成白霧並深藍色之水內含銅養與淡輕養淡養此因銅與養氣化合之時淡輕亦同時與養氣化合如將鉑絲繞成螺絲形如第一百三十五圖挂於瓶內瓶底盛淡輕之濃水少許在鉑絲之下端加熱至紅而安放在瓶如第一百三十六圖則鉑絲生熱至大白淡養與養氣相合而成爆聲爆裂一次又重生熱至大熱度而又爆裂如此堅固而口大亦無危險若養氣進瓶不速不遲則養氣經過瓶底之淡輕水而能燃

第一百三十五圖


第一百三十六圖

淡輕遇大力之本質又有滲漏之材料便與養氣化合者則可名收空氣之養氣而變爲淡養且與其本質化合而成含淡養之鹽類質如遇鈣養則其式爲

淡輕二養＝鈣養淡養二三輕養造硝之法即同此理

淡與養合成之質

此二種原質雖以極細者相和亦無自能化合之事若用法使化合則輕硫養五種此各種內之養氣比例不同

第一百三十七圖

第一百三十七圖外筒用藍色之試水則通電之後其藍水漸變爲紅色而氣漸縮小收其養氣而不能燃

因含淡養少許蓋其燃時空氣之養氣因輕氣火之大熱而能與淡氣化合

化學之事造取含淡與養之各雜質俱用輕養淡養所以前列之五質必先論淡養

淡養

取淡養之料必用硝與硫強水硝產於地面如印度與秘魯國等天氣燥熱之處英國常用之硝一種爲鉀養淡養即印度國本台辣所出一種爲納養淡養即秘魯國與知里國所出此二種俱可取淡養

第一百三十八圖

試取淡養之法用鉀養淡養與極濃之硫養等分相和蒸之如硝四兩研細烘乾盛於能容一升之壺杯二兩半俟強水收入硝內之後漸漸加熱即有硝强水透過可藏瓶內塞密蒸劑之資待其自冷再滿以水稍加熱俟其溶盡消化而傾出蒸至將乾待冷結成顆粒即鉀養輕養二硫淡養此鹽類質在化分之事並試金類大有用處

鉀養淡養加以等量之濃硫强水其式爲

鉀養淡養＝輕養淡養＋鉀養硫養＋輕養硫養

或以爲所用之硫强水尚可減省一半殊不知省用一分則其硝化分所需之熱度必極大淡養且欲因大熱而化分其變化之事亦不過一半蒸畢所得之鉀養硫養又難消化而不便取出

製造之內硝强水之用處極多其大造之法不同於小取料用鈉養淡養倘可更廉透出之淡養更多將鐵甑盛硝如第一百三十九圖甲內視火泥令熾不被侵蝕將濃硫强水重一半傾在甑面在爐內加熱其餘以二箇爲一副

第一百三十九圖

用磚蓋之輕養淡養透出成霧瓦瓶收之如乙安於冷水槽內其式爲

鈉養淡養＋輕養硫養＝鈉養硫養＋輕養淡養

瓶底所留之鈉養硫養可爲造玻璃之用

燒淡養之時自初加熱至將畢甑內起滿紅霧惟淡養霧本無色茲有色者因變爲水與養氣而成淡養之故其式爲輕養淡養＝輕養＋淡養所成之紅霧即淡養常爲輕養淡養所收故硝强水變爲黃色淨淡養無色然遇日光亦變色因有少許爲日光所化分其分出之養氣噴散而帶出强水於近瓶口之空處若開瓶塞即有養氣噴散而帶出强水數滴稍不經意面目受傷

極乾之硝與極濃之硫强水等重相和初放之氣不收而但收其中段者即得最濃之物遇濕空氣而發濃霧其霧爲灰色惟其霧本透明茲因收空氣之水而凝爲淡硝强水極細之點也故平常之物不發霧試淡養之濃率用浮表如前第一百二十五圖之式極濃之輕養淡養重率一·五二八淡養之重八五七二平常者之重率一·二九各淡養百分之四十製造內所常用者重率一·四

二合淡養百分之六十八。

硝强水遇人皮即變黃色動植物之質亦然如含淡氣者更有此性染絲即藉此性而能價廉將白絲浸在濃硝强水一分水一分相和之內而稍加熱即得鮮黃色無法洗去如欲再變爲極亮之橘皮色則浸在淡輕之淡水內凡有硫强水或鹽强水沾在布帛即變紅色加以淡輕少許能復原色若爲硝强水所沾即變黃色加以淡輕水可滅酸性而不致毀爛惟其黃色更深

硝强水遇生物質即變黃色惟其極濃者即不能令藍紙變黃而只能變紅如將靛藍水盛於瓶而稍加熱或將造試紙之藍水即里低母司水盛於刖瓶而稍加熱添硝强水少許則靛藍水變黃力低水變深紅此因靛即炭輕淡養收硝强水之養氣而變爲衣曬的尼即炭輕淡養

輕養淡養加熱至一百八十四度則發沸若欲提淨而蒸之則透過之質必有幾分變化爲淡養與養氣並水其淡養與養氣原是氣質而水則存在瓶內故瓶內之硝强水漸漸變淡至所含之淡養爲百分之六十八則其熱能至二百四十八度雖蒸過而不變依此法所得之質其重率爲一四二如將淡硝强水蒸之則水先透過瓶內漸濃至一四二以後不變而透過

輕養淡養易放養氣故欲物質與養氣化合者用此爲便凡能與養氣化合之質令遇硝强水不化合者甚少如將燐一小塊置於盛濃硝强水之瓷盆內人宜遠離避險不久而燐受養氣自燃或致爆裂而碎其盆變成之質爲輕養燐養若在養氣內燒燐則得燐養而不含輕養

如將硫與硝强水相和而加熱硫即與養氣化合其數多於空氣內燒硫所化合者即空氣內燒得硫養淡養內加熱得硫養

木炭在平熱度內遇化學之料不變化若遇硝强水則與養氣化合如將極濃之硝强水一體積與極濃之硫强水半體積相和而傾於極細之炭粉則立燃火或用木炭一條插在前水侯數秒亦燃

碘遇養氣亦不能一遝化合若遇硝强水即變爲碘養又常遇養氣而自不能與刖質化合惟養氣與刖質之化合不甚緊者則易與別質化合

硝强水能令金類與養氣化合此事之用處甚大因尊常之酸質不能一遝與金類化合必令金類先與養氣化合而再與酸質合成鹽類如將黑色之銅養盛於試筒內添以硝强水而加熱即消化而不發氣變成藍色之流質名銅養淡養其變化因銅養分出輕養淡養之水其式爲

銅養上輕養淡養‖輕養上銅養淡養如將淡養傾於銅屑上則變化甚猛發出紅霧而其金類質消化亦成銅養淡養即四輕養淡養上銅‖三銅養淡養上四輕養上淡養其淡養本是無色遇空氣之養氣而變爲紅色之淡養即淡養上養‖淡養尋常之金類遇淡養則破侵蝕惟金鉑則否故用硝强水能辨此種金類如有金器欲辨其眞贋則用硝强水一滴試之若雜銅即變爲藍色之銅養淡養如有試金石更易辨驗此黑石出在日耳曼國之西里西阿者最好金磨於其面而以硝强水試之或銅或銀皆消化

金鉑之外各種常用之金類遇硝强水則收養氣惟有二種不肯在硝强水內消化即錫與鎳遇硝强水之後所成之質爲本質與養氣化合者其性本爲酸故不肯與硝强水化合如將錫屑傾以濃硝强水並不變化加水少許立發紅霧錫即變爲白粉即錫養所發之霧爲淡養其式爲二輕養淡養上錫‖錫養上二輕養上二淡養濃硝强水不能令錫等消化加水則消化其理尙未深悉如將白粉取出而和以熱石灰成膏嗅之有淡輕之臭凡能化分水之金類以淡硝强水消化之常有淡輕發出淡養愈淡所發之淡輕愈多此因淡輕合於淡養成淡輕養淡養加石灰之意欲令淡輕與淡養分離而其臭顯出也淡養變爲淡輕有相反之法能令淡輕復爲淡養詳前變成淡養鋅在極淡之硝强水內消化即能得淡輕甚多其變化之理必是初生之輕氣速與淡養化合令其養氣變爲水而淡氣變爲淡輕即淡養上輕‖五輕養上淡輕凡質於分出之時其愛力大於平常之時幾倍此理甚奇故可藉此理而得數種用處如鉀養淡養水合於極濃之鉀養水再添以純鋅粒與純鐵屑加熱令沸即多發淡輕此因初生之輕氣與淡養化合而分出淡輕

近有人得數種材料乃硝强水變淡輕至半路之事內有一物名生克司呼米尼輕即淡輕養業已考明此質有一定爲本之性遇配質即成頡應之鹽類

硝强水遇生物質之變化甚奇有數種遇硝强水則與養氣化合甚速而成火如將極濃之硝强水少許盛於小杯用試筒繫於長木桿上盛松香油數滴傾於杯內則立燃而爆裂又如將極濃之硝强水盛於試筒加熱令沸如第一百四十圖用生絲或馬鬃塞於口因有淡養氣透出可在筒口燃之其絲燒得甚亮

第一百四十圖

硝强水所成之各物有數種與其材料大有相關其原材

料之輕氣一分劑與多分劑與淡養之養氣合成水而其輕氣之位有變成之淡養補之如偏蘇里劑變化甚猛其硝强水變爲深紅色傾於多水內卽有黃色之油質分出其臭同於苦杏仁油卽常用之香料俗名末耳貝尼化學名淡養偏蘇里其質爲炭輕淡養偏蘇里之質爲炭輕此物變化之式爲

炭輕上（輕養淡養）＝炭輕（淡養）上二輕養

如令再變化則成炭輕（淡養）即輕氣二分劑爲淡養所代名爲二淡養偏蘇里此物變化之式爲

炭輕上二（輕養淡養）＝炭輕二（淡養）上四輕養

淡養遇棉花紙片木屑等質卽變成燥裂性之質如棉花火藥等此爲製物故另詳於後

淡養遇各質能令與養氣化合不但此也所有舍淡養之鹽類質數種亦有此性如將鉛養淡養和以炭粉置於鐵砧上以椎重擊之卽能爆裂因炭與養氣化合甚速而成炭養又如將銅養淡養數塊以水濕之速用錫箔包之不久而與養氣化合甚猛發出甚亮之火星

本質與淡養之愛力甚大者如鹼類質必加大熱方能與養氣化合如將硝少許盛於鐵杓或小鑼加熱鎔化至紅再添以木炭粉後添以硫粉則燒得極猛卽與養速化合也其炭變爲炭養其硫變爲鉀養硫養

淡養與本質之愛力乃强水內之最强者惟其鹽類質熱度卽變爲氣質因淡與養之愛力原甚小故其無有一種加熱而不化分者其化分之事與其本質大有相關凡大愛力之本質如鹼類等與淡養合成之鹽類加熱則先變爲舍淡養之質如鉀養淡養先變爲鉀養淡養此鉀養淡養再漸化分而發出淡氣與養氣餘賸者卽本質又如本質愛力甚小之鹽類質如銅養鉛養等爲本者則發淡養與養氣餘者卽本質若能以熱化分其本質如銀養汞養等則餘者爲金類原質循常之舍淡養者易在水內消化常用之舍淡養鹽類質有五種

鉀養淡養　俗名硝　鉀淡養

鈉養淡養　俗名方粒硝又名秘魯硝　鈉淡養

鎳養淡養　俗名紅火硝　鎳淡養

鉍養淡養輕養　俗名片白　二鉍淡養輕養

銀養淡養　俗名月色各息的　銀淡養

造無水淡養之法將銀養淡養漸加熱而令綠氣行過此須毫無水氣其式爲銀養淡養上綠＝銀綠上養上淡養其無水淡養結成顆粒之法必用冰與食鹽包其收器此顆粒爲長方形而透明加熱至八十八度卽鎔至一百

十三度則沸再熱少許則化分或云封在玻璃管內亦自化分所發之氣能磔其管

無水淡養過水即發大熱而成輕養淡養

無水淡養乃化學家弟末勒於一千八百四十八年考得者得此乃甚喜因前三十年以爲硝强水本含輕養在內而無法能分出也得此質後知其理不錯近來化學家云含硝强水之鹽類質不以淡養爲配質而其各事不相關於無水淡養所以無水淡養之質點式爲淡養過水而變化之式爲淡養氣(俗名硝氣)輕養‖二輕淡養

淡養

取法將淡輕養淡養加熱即變爲水與淡養其式爲

淡輕養淡養‖四輕養淡養與水氣行遂熬之取出一滴遇冷而結即全傾於乾淨石面待冷打碎藏於瓶內塞密因易收濕氣也凡欲取淡養氣可將此質一兩盛於小瓶內稍加熱至水添以淡輕養炭養至不發沸爲度

過鉀養輕養加熱至暗紅色仍復淡養與淡輕養相和傾於銅上加以小熱即有氣發出可用水盆收之如前圖淡養與氛內之氣相和所成之淡養爲盆內之水所收

造淡輕養淡養之法將淡硝强水即含水一體積之硝强水盆收之如第一百四十一圖

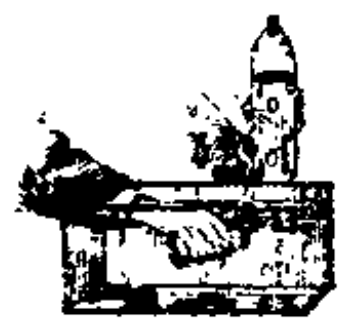
取此氣之常法用銅與淡硝强水其式爲

四輕養淡養‖銅養淡養‖二淡養‖四輕養將銅屑三百釐盛於氛又將極濃硝强水量杯三兩與水三兩相和傾於銅上加以小熱即有氣發出可用水盆收之如前圖淡養與氛內之氣相和所成之淡養爲盆內之水所收

淡養氣與別氣之分辨可令無色之淡養遇養氣即變紅色之氣又可藉此性分辨所欲試之氣質含養氣與否即在氣內添以淡養少許自能變紅大半爲淡養間有含淡

養

淡養氣與養氣相合之性有一簡法可試之將玻璃罩滿以藍試水而添進養氣一升如第一百四十二圖其氣立變爲紅霧搖動其罩則紅霧爲水所收而水變爲紅色其養氣之體積少一半再添淡養氣一升則養氣收盡因知淡養二體積能與養一體積合成淡養而爲水所收



第一百四十二圖

化學家初用取去空氣內之養氣而定空氣原質之法即將淡養添入空氣之內但所得之數往往不同此因淡養氣之外尚有淡養變成用此初法試空氣之原質將等徑之管兩箇各有分寸之記號一管盛空氣五體積一管盛淡養氣五體積遂在水盆內相和如第一百四十三圖即變成紅色之淡養而爲水所收其氣縮爲七體積水所收之三體積內其一體積爲空氣五體積內之養氣

第一百四十三圖

銅與硝强水所成之淡養氣另有淡養氣所以前法有差數取淨淡養之法將鉀養淡養一百磅衡養硫養一千磅淡硫强水即硫强水一分水四分量杯三兩盛於玻璃瓶而稍加熱則發淨淡養氣二升其式爲

鉀養淡養 1六 鐵養硫養 1四 輕養硫養 ‖ 鉀養硫養 1

三鐵養三硫養 1淡養 1四輕養

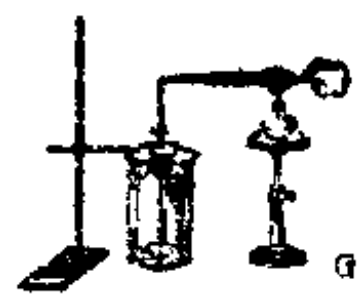
淡養之性與淡養大異其重率略同於空氣即一·〇四從未能令變爲流質水略不能消化之如燃燭頭而入淡養氣之內其火立滅但此氣之含養氣比淡養氣多一倍惟與養氣之愛力甚大故養氣不易分出而爲燒物之用所以燃燭即熄而淡養則反能令燭速燒也銅與硝强水所取之淡養氣有時多含淡養氣故燭能在氣燒至極亮辨初燃火而安在淨淡養氣內即無火若已燒久者而安入則養之瓶內則瓶之上半生紅色之氣即知有淡養氣變成之後與所進空氣之養化合

令此二種氣遇輕氣易顯其化分難易之性如將淡養氣一體積輕氣一體積相和而遇火則爆裂而成水氣與淡氣淡養一體積輕氣一體積相和而在空氣內引燃之則

安靜而燒因輕氣不能化分淡養氣若輕氣多用始能化分淡養氣而成淡輕與水

淡養二體積與輕氣五體積相和令通一管如第一百四十四圖管中有一泡置以鍍白金之小粉與淡養相和加熱即有淡養發出又可將一三五之乃輕氣與空氣之養氣淡氣相合而成

第一百四十四圖



十四圖不灰木管口所出之氣遇空氣而變紅色之霧以藍紙試之亦變紅色不灰木鍍鉑之法將不灰木濕以鉑綠水氣再過紅色試紙即復為藍色其式為

十四圖管中有一泡置以鍍白金之小粉與淡養相和加熱即有淡養發出又可將一三五之乃輕氣與空氣之養氣淡氣相合而成

淡養二體積與輕氣五體積相和令通一管如第一百四

化能得大論類性爲止即將罐傾在乾淨之石上待冷打碎藏在瓶內塞密如將此質少許與淡硫强水相和加熱即放紅色之霧此霧含淡養甚少因大半爲水化分成淡養與淡養

淡養遇淡輕則二物化分成水與淡氣其式爲

淡輕丄淡養＝淡丄三輕養

化學家藉此性取得淡氣即將淡輕綠與鉀養淡養水相和加熱令沸而收所發之淡氣其式爲

淡輕綠丄鉀養＝淡養＋鉀綠丄四輕養

凡試生物質可將淡養收出雜質之輕氣三分劑而添以淡氣一分劑代之

含淡養鹽類質之流質令遇空氣之養氣即變爲含淡養之鹽類質

淡養

取此質之法將淡養氣二體積養氣半體積二氣不可有極微之水氣在內盛於乾管之內管外有冰與鹽加冷則其紅色霧凝爲無色之長方顆粒如熱至十度即變爲略無色之流質熱度漸大即變爲黃色之流質至空氣之常熱度則變爲橘皮深紅色此質極易化散

第一百四十六圖

加熱至七十一度即沸而變爲紅棕色之霧前人俱以爲不能變之氣質因最難令凝結如第一百四十六圖將鉛養淡養盛於管內加熱即得淡養與養氣四分體積之一其式爲

鉛養淡養＝鉛養丄淡養丄養

其臭亦甚奇易於分度愈大而色愈深至一百度則極深其臭與養氣化合如別能令炭或燐燃火能令金類質之大半與養氣化合如將鉀置於內能自燃發霧之紅色硝强水能令物質與養氣化合比無色之硝强水更妥因含淡養之故

淡養水即是淡養內含淡養甚多者其製法用造淡養之飽鈉養淡養與硫養之外再加以硫則淡養之一分放養氣而變爲淡養凡水能令淡養立化分而變成淡養與淡養其式爲三淡養丄二輕養＝淡養丄二輕養淡養如將淡養水漸添水則發沸因有淡養散出先變綠色後變藍色再後變爲無色其變綠與藍因有淡養未變化而水多令化分則其流質變爲無色如將紅色硫强水漸添以水則變色與前者相同而後亦至無色古路物發電器用過之硝强水常帶綠色因發電之時生出多許淡養存於內生此氣之故因所放之輕氣令淡養化分而與其養氣一分劑化合其式爲輕丄輕養淡養＝二輕養丄淡養如將此綠色水添以水少許則先變藍色再添以水則變無色而發盡其淡養又如淡養通入含水數分劑之硝强水即

得與前同色之事因有淡養氣變成而後爲淡養所消化其式爲淡養1二輕養淡養‖三淡養1二輕養

汞銀等以冷硝强水消化之常得綠色或藍色不知此變色之理者必以爲雜銅其實因硝强水之一分放出養氣其餘將所得之淡養消化

前人以爲淡養能與本質化合成鹽類此言不然惟其霧遇試紙有大配質之性若遇本質則成合淡養並淡養之鹽類質並無淡養之鹽類質其式爲

二淡養1二鉀養輕養‖鉀養淡養1鉀養淡養1二輕養

淡養相合之總說

前論淡與養合成之各質俱能一逕用淡養遇金類質而得之惟其變化半藉熱度半藉淡養之濃故難預定所成之質爲何種如用淡養與錫所得之質大概爲淡養其式爲二輕養淡養1錫‖二輕養1淡養1二淡養1錫養如用淡養與銀則淡養爲多其式爲

三輕養淡養1銀‖三輕養1淡養1二銀養淡養如用淡養與銅則多得淡養其式爲

四輕養淡養1銅‖四輕養1淡養1三銅養淡養如其硝强水甚濃或大熱度另有淡氣與淡養氣生出如用硝强水與鋅其强水先和以水十倍體積則多成淡養氣其式爲

五輕養淡養1鋅‖五輕養1淡養1四鋅養淡養淡養之外另多淡養

淡養淡養淡養三質與養氣之相關甚奇淡養氣平常之熱度能與乾養氣化合而此性又甚小故所成之淡養最易放其養氣淡養之性在淡養淡養之中間遇易放養氣之質則收其養若遇與養氣有大愛力之質則放其養如將鉀養淡養之水添以硫强水有酸性令遇鉀於錳養則滅其色因錳養變爲錳養若將鉀養淡養水添入鐵養硫養則鐵養變爲鐵養即以此水添入鉀養錳養則不能滅色須添鉀養淡養至極多始能滅色

淡與養合成之各質能顯出分劑與體積多比例之理凡有一質甲與別質乙能化合而有數種不同之數爲變數甲質之數爲常數乙能與甲化合之各數爲乙最小數之倍數如淡與養化合之質其理最易明曉因淡氣爲常數而養氣爲變數其養氣各分劑之數爲最小數之倍數即二三四五各爲一之若干倍數詳閱與淡合質之表

前八十八節已言淡氣之分劑數可命爲十四而其化合之體積命爲二此以養氣之體積爲一

淡養通通紅款之管當其養氣加一半所得之氣爲養氣一體積淡氣二體積故謂淡養氣內有淡氣二體積即一分劑即十四分與養氣一體積即一分劑即八分相合成淡等二體積即二十二分然無論此數爲淡養氣一分劑或多於一分劑不能定因此淡養氣不知能與別質有一定之比例而化合否如淡養之分劑爲五十四則淡養之分劑自必爲二十二因此數爲淡養一分劑放出養氣所得者如將炭養氣內加大劑則氣之體積不變若化分之即變爲炭養氣與淡氣等體積其式爲

二體積即一分劑即十四分與養氣二體積即二分劑即淡養一分劑亦得此數故可知淡養氣二體積合養氣一體積淡養一體積則淡氣二體積即一分劑即十四分與養氣一體積即三十分此數能與綠氣十六分相合成淡養氣分劑之數三十分爲四體積

一分劑相合成質而化分淡養一分劑亦得此數故可謂淡養氣分劑之數三十分爲四體積

積二遍與養氣四體積相合故疑其質含淡氣又有人將淡氣一體積十七分合而成硝故可合此數爲無水硝強水分劑之數

分經養淡養而定其分劑數因銀養淡養每含銀養一分劑即一百十六分含淡養三十八分即淡氣十四分即一分劑即二體積合於養氣二十四分即三分劑即三體積

惟淡養成霧之時所有之體積尚未試準故不能知其重率

昔人化分淡養之法將淡養之流質分其發霧而行過紅熱之銅則養氣爲銅所收而可取其淡氣稱量之即得淡氣十四分即一分劑即二體積與養氣三十二分即四分劑即四體積相合而成又有人將此各數還造淡養即用淡養一分劑即四體積與養二分劑即二體積合而成之淡養四十六分能與生物質內代其輕氣一分劑從此以淡養之分劑爲四十六又有人試其霧之重率而所得之數往往不同因各熱度之改變也故淡養一分劑所有之體積不能爲定率但化學家俱以體積數爲四即淡氣二體積養養氣四體積

昔人將無水硝強水化分之與化分淡養同法因知淡氣十四分即一分劑即二體積養四十分即五分劑即五體積相合而成淡養五十四分此數能與鉀養一分劑即四十七分合而成硝故可合此數爲無水硝強水分劑之數淡養一分劑變爲霧質所有之體積亦未定準因其霧最難使不變

茲將淡與養合成之質各分劑數各體積數列左

分數之數	淡重	養重	體積	淡體積	養體積

淡養	二十二	十四	八	二°	二	一	
淡養	三十	十六	四	二	二		
淡養	三十八	十四	二十四	四°	二	三	
淡養	四十六	十四	三十二	四°	二	四	
淡養	五十四	十四	四十	四°	二	五	

以上加○之數以理推得而未試驗者

綠氣

綠氣未有獨成者惟地產之質有之如鈉綠鉀綠等動物體之流質亦有之動物所食植動二物之質所含之鹽無多不足供動物之用故動物常欲另食鹽物綠與鹽乃製造內所不可少之料如造肥皂玻璃漂白料等俱用鈉綠變成之質爲之化合內最要之物有三種俱以鹽爲母即綠輕綠鈉養

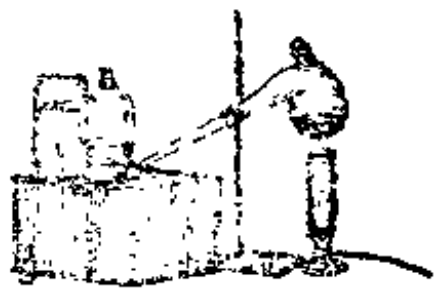
西歷一千六百五十年耳叉化學家名苟路巴將鹽與硫強水相和蒸之而得一種強水謂之鹽強水試其性與昔時早知之強水謂之鹽酒又謂鹽精相同甑內所餘之質謂之苟路巴鹽現在謂之鈉養硫

化學家因取強水之理以爲硫強水與鈉養合成又以爲硫強水與鈉養輕綠相傳更大故二種強水彼此互相講食鹽爲鈉養輕綠相傳

二輕養上綠

食鹽六百釐錳養四百五十釐相和而盛於甑內如第一百四十七圖另將濃硫強水壹百一兩半水四兩相和待冷而傾於氣內必稍之而令與前物和至極其稍加以熱而形致瓶在水盆內收其氣瓶內先滿以水俟水落下即在水內塞密塞須敷油使不漏第一瓶滿二瓶所收之氣尚含空氣其色微綠次後所收之氣其色漸深至第四瓶亦深綠色而色亦淡水益力可溶鹽爲鈉養輕綠相傳第一瓶滿

第一百四十七圖



氣可立通至第二瓶以免氣之散失此氣有許多異端俱宜留意有氣之瓶必藏在暗處又法將錳養五百釐與鹽強水量杯四兩盛於餌內稍加熱以同法收其氣其式爲錳養上二輕綠Ⅱ錳綠上二輕養上綠以上二法俱能得綠氣略五升

綠氣之性更奇於前各氣其臭難當其色淡綠故謂之綠氣重於空氣約二倍半即一百四十八圖一西七加以四倍空氣壓力而熱至六十度即凝爲流質如將綠氣一瓶倒置在水內取去其塞令氣三分之一通至別瓶將其餘氣並水搖之瓶口以掌蓋之如第一百四十八圖則水收綠氣二倍體積而瓶內稍變眞空吸住掌心如放氣入瓶而再搖之至再不收氣即得綠氣飽足之水其色黃將此黃水加冷至三十二度即得黃色之顆粒乃綠氣一分劑與水十分劑合成者其水變爲無色

第一百四十八圖

冬日取此氣而水盆內之水甚冷則所得之綠氣不透明而似濃霧之形此因成輕養綠極細之顆粒若過數時其氣漸明而瓶內有顆粒如霜瓶外稍加以熱霜即不見

輕養綠最便於取綠氣數瓶以前法令收於水內各瓶面在房外冷處俟成顆粒以紙濾出其紙之熱度亦必略在三十二度將顆粒盛於堅固有底之管長約十二寸徑半寸此管必預在冰內便冷接頭管之上端吹火封其口封處必極牢隨將此管置於煖水內則水與綠氣分離成流質二寸下半號珀色即綠流質上半淡黃色即含綠氣之水若將管再加以冷則管內再成顆粒平熱度內顆粒亦不化因管內受壓力故壓度不大顆粒不變

第一百四十九圖

又法造成綠流質可以收存將鉑綠二百釐以四百度之熱烘乾而封在管內如前一百二十七圖之式在管之一端用酒燈加熱令鉑綠受熱其又一端置於冰內即有流質凝於冷之一端作此事手與面必用法設之恐管碎裂而受傷

綠氣之奇性乃與別質有大愛力如循常之熱度而遇輕氣溴碘硫硒燐鉀並大半金類質俱能自與化合小杓盛乾燐而置於綠氣瓶如第一百四十九圖即能自燃而能與綠氣合成燐綠必將大罩蓋其瓶令綠氣不散於外

燐置於養氣瓶內而養氣已有綠氣少許則不久而燐自燃光亦亮

銻粉卽銻原質之屑撒在綠氣瓶內如第一百五十圖卽有白色之火星落下因銻自燃成銻綠瓶底宜有水以防火星遇瓶底而裂又宜用大罩蓋瓶以免綠氣散出

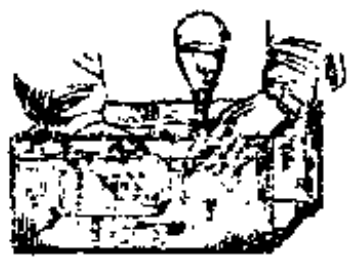
第一百五十圖

玻璃瓶口有塞門如第一百五十一圖滿以荷蘭金箔此箔非黃金乃紅銅合鋅爲之其色似金如用抽氣筒抽盡所有小空而無水者因開關之時稍有空氣漏進可見輕綠氣之體積爲輕與綠之和如其盆內之水稍含立的喜斯之藍色則進瓶之後變爲紅色因有輕綠之故欲試二種氣忽然化合之性可用厚體小口瓶裝水將水傾於量杯記其體積之數而以半數傾還瓶內必無少差在瓶外作水面之識隨將瓶添滿以水而倒置於水箱瓶口接以漏斗使輕氣進至識點而止再使綠氣速進滿瓶如第一百五十三圖軟木塞瓶口如第一百五十二圖內通以包象皮之銅絲二條其銅絲之二端稍出於象皮而令相距不遠以便通過電氣卽連於附電氣器此須先將

第一百五十一圖

綠氣內初時尙不變久則變爲金綠綠氣與輕氣之愛力甚大然二氣在暗處相和而仍存於暗處久久亦不化合若遇日光則化合而成輕綠其變化之遲速全在光之大小煤氣火之光或陰光化合甚遲日光則化合極速而爆裂此因化合之時生大熱而陡漲如燒鎂之大光亦能速化合

第一百五十二圖



收氣瓶二箇各能容一升口外磨平相切不漏一裝輕氣而倒置其輕氣必過硫强水使乾一裝綠氣而正置亦過硫强水使乾瓶口沾以油而用玻璃片蓋之隨將輕氣瓶正置綠氣瓶倒置二瓶相合而取去玻璃片如前一百三十三圖則二氣必相和而仍有黃色存在黑暗之處其色不變遇光則漸變爲無色若再將玻璃片蓋其口則蓋時必稍有氣漏出而發濃霧獨用輕氣或綠氣則不發霧將瓶倒置於水內而取去其蓋水卽收氣甚速瓶內幾滿水所有小空而無水者因開關之時稍有空氣漏進可見輕綠氣之體積爲輕與綠之和如其盆內之水稍含立的喜斯之藍色則進瓶之後變爲紅色因有輕綠之故欲試二種氣忽然化合之性可用厚體小口瓶裝水將水傾於量杯記其體積之數而以半數傾還瓶內必無少差在瓶外作水面之識隨將瓶添滿以水而倒置於水箱瓶口接以漏斗使輕氣進至識點而止再使綠氣速進滿瓶如第一百五十三圖軟木塞瓶口如第一百五十二圖內通以包象皮之銅絲二條其銅絲之二端稍出於象皮而令相距不遠以便通過電氣卽連於附電氣器此須先將

第一百五十三圖

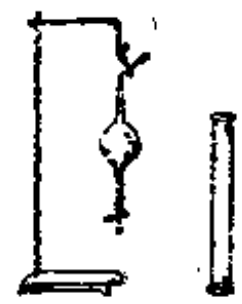
瓶置於地上外用木箱護之以防碟裂
湧入通電氣時即有大響去其箱而箱
塊即瓶所碟裂者又法將瓶裝滿二氣
內即滿輕綠之濃霧並有極細之玻璃
而塞緊以黑布包之布粟小繩而遣瓶
於日曬之處八在遠處拉去其布瓶遇
碟裂或繫瓶於長竹竿之端八隱於
日光立即化合瓶亦碟裂者又法將瓶裝滿二氣
門後而挑至日光之中其變化亦同
又法用燈火或別種燒成之火令二氣化合可將電氣化分
分輕綠而收其二氣如第一百五十四圖甲爲電氣化分之瓶內盛濃鹽強水其銅線接以古路
之物發電器五六箇則正電之鉑片放出
綠氣負電之鉑片放出輕氣其器須遣
於冷水內恐化分之時生熱太大歷五
分時所發之氣以另瓶盛之因輕綠之
分劑不配而不可用後即將薄玻璃泡
丙徑略二寸用象皮管連於出氣之管
作玻璃泡之法用厚管加熱吹氣使漲
將管之二端引長得細口如第一百五
十五圖其泡連上之時不可見日光泡

第一百五十四圖

第一百五十五圖

第一百五十六圖

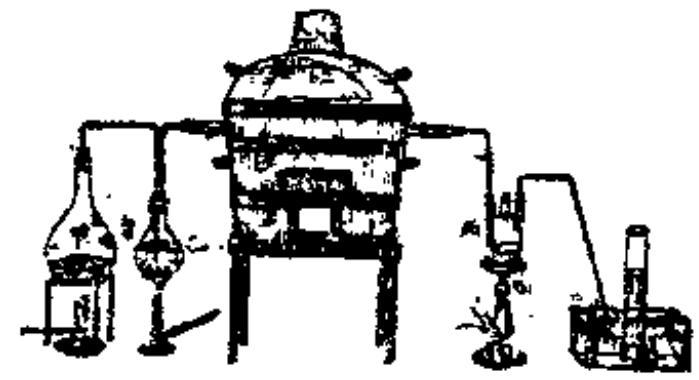
第一百五十七圖



內氣之色已深即宜滿足隨用簧夾夾
住象皮管如第一百五十六圖此存在
暗處多時不變如欲令碟可用淡養氣
與炭硫氣相和燃之則所生之光能令
氣化合此法將管如前一百四十一圖
裝以淡養氣以玻璃片蓋之再速添以
炭硫數滴而搖動之將泡挂起離人甚
遠管則與泡相距數寸如第一百五十
七圖在管口燃火而得閃爍之光能令
之氣化合泡即碟裂二氣合成輕綠之
濃霧泡若極薄玻璃錐飛散而不傷人惟面目須用物遮
護

綠與輕之愛力甚大能令水化分如將綠氣融和於水內
而藏在暗處能數年不變如令見光即失綠養氣
水變爲淡鹽強水遂有養氣放出其式爲
輕養二綠＝輕綠二養養氣一分與綠氣化合成綠養氣
近有化學家云亦成綠養氣加熱至紅則化分更速故令
綠氣與水氣通過紅熱之管則成養氣甚多此將瓷管外
用紅銅皮包之以免碟裂丙盛碎瓷片略滿令熱面更大
用炭爐如第一百五十八圖漸漸加熱一端通進綠氣與

第一百五十八圖



水氣此將甲瓶盛輕綠與錳養如前取綠氣之法令所發之綠氣通過沸水瓶乙管之又一端通至丙管之氣爲養氣可以水盆收之

水被綠氣所化分則含輕氣之別種雜質亦被化分故淡輕遇綠氣則變化甚猛如前一百三十一圖令淡輕水所發之淡輕通入綠氣瓶內立能生火其火色甚奇發濃白霧卽淡輕綠其式爲四淡輕上綠川三淡輕輕綠上淡

濾紙一張浸在淡輕之濃水內而置于綠氣瓶則所顯之事同前如令綠氣過淡輕綠其變化雖稍緩然能成大爆裂性之料昔人以爲淡綠今人以爲淡輕放出輕氣一分劑而以綠氣代之

輕氣與炭合成之數種質令遇綠氣則化分甚猛如將濾紙浸于松香油卽炭輕而置于綠氣瓶卽發紅色之火放出炭與輕綠之濃霧又加阿西台里尼卽炭輕合于綠氣而遇日光卽自爆裂詳見炭輕又如炭輕氣遇綠氣亦有爆裂之性詳見炭輕又加已燃之燭安在綠氣內卽變紅色之火其螺之輕氣與綠氣化合而有炭分出成黑煙與輕綠相和又如綠氣遇酒燈之火其光極亮因其炭質點分開詳見火又加炭輕氣所試之事其綠氣有時與輕炭一遇相合

炭輕與炭養等體積相和以免其猛烈之性每用炭輕一體積添以綠氣四體積遇日光而成油類質此爲克羅路福密與炭綠合成之質其式爲

炭輕上綠川三輕綠上炭輕綠卽克羅路福密又炭輕上綠上四輕綠觀此二式綠氣不但能從雜質內放出輕氣尙能自代之而分劑數相同準此法能從生物質內多得炭輕上四輕養上綠川二炭養上八輕綠

綠氣與輕氣之愛力既大故能令物遇濕氣而收養氣如將炭輕與綠氣相和而旁有水再令見日光水卽分出其輕氣而與綠氣相和其養卽與炭輕之炭相合其式爲

綠氣遇生物顏料能滅其色此理前人未曉今已考知如將綠氣水傾入硫養所消化之靛水則靛之藍色不見而水變爲淡黃色綠氣變靛之色必用水乾綠氣則不能令

乾旋變色其旋先收水之養氣變爲氷曬的尼其色爲棕黃其式爲

炭輕(即旋)淡養上二輕養上綠日炭輕淡養(即衣曬的尼)上二輕綠又炭輕淡養(即衣曬的尼)上綠日炭輕綠淡養(即綠衣曬的尼)上輕綠

動植物之顏料大概含炭輕淡養遇濕綠氣而變成之質俱略爲無色試將硫强水少許安于綠氣瓶內搖之俟一小時或二小時則硫强水收盡水氣將紅色紙曬乾乘煖時挂于瓶內雖久不變色若挂于濕綠氣之瓶立即變白又如用水與淨筆寫字於紅色紙而安于大罩內通進綠氣如第一百五十九圖則紙上之濕字立即變白色

第一百五十九圖

氣加漸變各色之質爲顏料者遇濕綠氣或綠氣水植之葉置于綠氣內則先變淡赭色如秋天老葉之色後漸變白色各種鮮花更易被綠氣變色

綠氣常用爲漂白麻布或棉布或通草假花如以動絲與羊毛易爲綠所壞故必用硫養漂白

綠氣與綠氣水漂白不便於多用因其臭不宜於久吸故常用鈣綠代之

鈣綠即漂白粉其取法將綠氣通過盛鈣養之鉛箱或石箱其箱內有平隔板以熟石灰即鈣養鋪在其面令收綠氣略至本重之半成白粉其臭與綠氣稍異所成之質謂之鈣綠其實爲鈣養綠養與鈣綠二鈣養兩物相合而成其式爲

四鈣養輕養上綠二(鈣養綠養上鈣綠二鈣養上四輕養)

如將鈣綠消化于水則鈣養綠養與鈣綠消化餘賸之質爲鈣養輕養將此水和以立的暮斯少許則漂白之性甚微若再添酸質如硫强水少許則藍色放出而其酸質能放出綠氣而綠氣遇顏料而漂白之其式爲

鈣養綠養上鈣綠上二(輕養硫養二鈣養硫養上二輕養上綠炭養氣亦能令鈣綠顯出其漂白性故以上所得之流質如用玻璃管吹口氣於內因有炭養而能令其綠氣放出

鈣綠漂白之工須將欲漂之物洗淨一切油質或織布人所加之滑料先在鈣養水漬之加熱令沸再換鈉養之淡水沸之再以鈣綠之淡水浸之但此淡鈣綠水不多變布之本色故宜先將布浸於淡硫强水則顏料改變而能在鹼類水內消化而出所以既用鹼類水之後顏料已大半

消化再照前法爲之每作此工一次必用淨水汰之其布即變爲淨白

酸質能放出鈣綠之綠氣故藉此性印成紅布面之白花先用土耳其紅染布再用放綠氣之料或果酸或燐養或鉀養和于濃膠水內以此料印在紅布上而將其布浸於淡鈣綠水則印花之處放出綠氣而變去其紅色

綠氣漂白之理略同于綠氣滅臭之理常發臭氣之處其氣含毒物幸其數極微雖用化分之法不能取出然已能害人此種毒物若遇能化分生物雜質之質則被化分故化學家以此毒物爲生物雜質綠氣能滅此各種毒氣初用此法約在一百年前法國人名蓋頓得莫甫因低安地方大禮拜堂之下有坟墓內所發之氣即用綠氣滅之

動植物臭爛時所生之毒氣常含輕硫與淡輕亞雜含輕氣之氣此種氣遇綠氣則合化分所以房內或溝內或畜牧之處俱宜用綠氣滅其臭

綠氣原不甚便用故用鈣綠令放其綠氣將布浸於鈣綠水而挂起則空氣內之炭養氣發出此氣滅臭之性大于綠氣事若甚急可令綠氣速發則將鈣綠盛於盆內稍加以淡硫强水或將鈣綠粉與半重之白礬粉相和

初考得綠氣之時世人大疑其性此在西歷一千七百七十年瑞顛國化學家名西勒將錳養礦與鹽强水相和加熱而得之後又考得養氣西勒雖得此氣尚未明其理以爲鹽强水放出其火精而得此氣故謂之無火精之鹽强水當時化學家論火精之理云凡能燒之物俱含火精至燒時而放出化學家又以其火精爲輕氣今因知西勒之理不甚差所差不過在名目後此十年化學家白土來以鹽强水爲含養氣之鹽强水則大錯矣後有蓋路殺與退那特並兌飛俱考定鹽强水爲輕綠所成又知西勒所試之事乃用錳養令鹽强水之輕氣與養氣合成水綠氣自能放出

輕綠

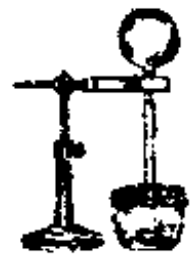
此氣有生成者常在火山噴出之氣內又見於火山相近處之井水與泉水內取法用硫强水與鈉綠其式爲

第一百六十圖

鈉綠上輕養硫養二輕養硫養之輕互換欲小試之可將食鹽烘乾三百釐盛于乾玻璃瓶如第一百六十圖瓶塞接矩彎之小管而用瓶收其氣將濃硫强水量杯六錢傾在瓶內之鹽上塞其口而漸漸加熱即有輕綠氣放出通至收瓶之內瓶口用厚紙片蓋之

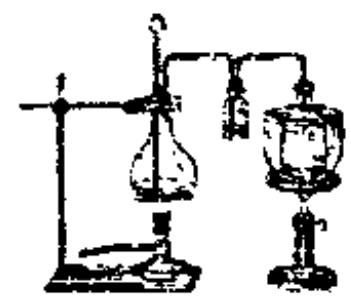
滿氣之後可用玻璃片蓋之瓶口稍沾以油即不洩漏
食鹽若濕則稍加熱而發滿散出于瓶口之外故必將鹽
加以大熱鎔化之傾于石上打碎而用之如將淡輕綠之
發之輕綠氣更勻
小塊一兩半硫强水一兩又四分兩之一亦用前器則所
瓶內滿氣遂有濃霧散出即輕綠氣如氣不出瓶尚未滿
此氣本無形因逼空氣之濕氣而與之相合故成濃霧此
氣之重率一·二四七其臭難當然不及綠氣之甚水與輕
綠氣之愛力極大乃是最奇之性如將此氣一瓶蓋密而
倒置于水內取去其蓋水即收氣極速而速滿於瓶若有
長頸之瓶尤爲便用瓶內必極乾氣必有餘而滿出其進
氣管須緩緩取去否則瓶內所少之氣等于管之體積瓶
用指揉密而置于水內移開其指水即衝進甚速如第一
百六十一圖即試淡輕氣與此氣者

第一百六十一圖



能收輕綠氣四百八十升遂成鹽强水一升又三分升之
一·重率一·二一可依其重率辨濃淡以一·二一之數爲主
作表指明含水各數之重率如一·二一者含氣爲百分重
之四三平常者稍帶黃色因合鐵綠少許其有綠氣之臭
燒造鹼類之廠成此鹽强水極多因用硫强水化分食鹽
而得鈉養硫養放出其輕綠氣此氣若散於空氣則周圍
之草本皆死人畜皆病故從爐內通入大筒其漸漸落下
滿盛枯煤管端置水令其漸漸溶入大筒其管立置而
收盡此氣
試造輕綠水其氣可通至盛水之小
瓶通氣管只須入水十分寸之一輕
綠因重自能落下管口常有新水如
八兩則已飽足其盛水之瓶外面必用冷水圍氣與水化
合之時必生大熱
最濃之輕綠水在甑加熱亦發氣甚多故疑輕綠與水非
化合而爲和合如加熱至重率一·一〇則每百分升合之
輕綠不過二十分氣即不發如將最淡之輕綠水加熱先
放水氣既到濃數則不變形而透過惟水內所含之輕綠
氣數與甑內之空氣壓力有正比例
凡欲用輕綠氣以輕綠水爲便如將輕綠水盛於瓶內加
熱令所發之氣行過浮石小塊此浮石漬透濃硫强水則

第一百六十二圖



水氣盡被硫養收出可用水銀盆收之如第一百六十三圖

第一百六十三圖

圖

水收輕綠氣其性甚奇蓋輕綠變爲流質必用極大之壓力平常之熱度須至空氣壓力四十倍始成流質流質輕綠過金類無甚變化若用輕綠水則變化極速遇鈣養亦毫無變化立的謇斯之定質滴於輕綠流質內變成淡茄花色之水若滴於輕綠水內則變光紅色可從此理證無水硫養爲配質因無有硫養輕養之性輕綠氣或輕綠流質乃無水之質故必遇水而性能顯出想此二物之理必相同

輕綠氣遇草木即令枯死其故固愛力大而收出其水也如將有葉之枝浸在輕綠水內則立變棕色而捲縮

輕綠遇金類之性

金類質與養氣之愛力極大者則與綠氣之愛力亦大故金類遇水而變化其大小之次第詳見緒論同於遇輕綠而變化之次第此因綠氣與金類之愛力比養氣更大所以輕綠遇金類之變化比水更易乃以金類代輕氣而與綠氣化合也

銀與水無論熱度大至如何終不能化分若在濃輕綠水內加熱至沸則能緩緩消化而成銀綠此銀綠又能在濃輕綠水消化加添以水則銀綠結成金或鉑遇輕綠水不能變化若水內有不化合之綠氣則能消化而成金綠或鉑綠鐵或錳過輕綠水雖不加熱亦能消化成鐵綠或錳綠而放出輕氣其式爲鐵1輕綠11鐵綠1輕

鉀或鈉遇輕綠氣外面立生白質即鉀綠或鈉綠其氣不能進內質然鉀鈉二物在輕綠氣內加熱令鎔化則燒至極亮其式爲鈉1輕綠11鈉綠1輕

輕綠氣之原質有簡法能定之將氣一體積用管與水銀盆如前七十三圖之式用鈉一小塊納入合氣之管稍搖動其管則氣之體積漸少久而減半驗其餘下之氣惟有輕氣而已因知輕綠氣之體積半爲輕氣半爲綠氣

金類與養氣化合之質若輕綠氣相遇遂與養無之分劑數與養氣化合之質並水質其綠氣之分劑數相配此爲公法加銀養遇輕綠即成水與銀綠其式爲

銀養1輕綠11輕養1銀綠銅養遇輕綠其式爲

銅養1輕綠11輕養1銅綠又如錫養

養1鐵綠又如錫鈦1二輕綠11二輕養1三輕綠11三輕養1錫綠又如錳養1三輕綠11三輕養1錳綠若無相配之合綠氣質則

所成之質必含綠氣較少者其餘綠氣必放出而不化合
如錳養之式爲錳養上三輕綠二三輕養上二錳綠上綠
又如錳養之式爲錳養上二輕綠二二輕養上錳綠上綠
此可見綠氣質故又另有變化其式爲
鉻養無有相對之含綠氣質故又另有變化其式爲
二鉻養上六輕綠二六輕養上鉻綠上綠
凡含一分劑養氣之金類質則以綠氣代其養氣所成含
綠氣之質亦有一定而不自變之形若多于一分劑養氣
之質則所成含綠氣之質形性難定而自易變化

綠與養合成之質

綠氣與輕氣易于相合然不能與養氣一逕相合故凡綠
氣與養氣相合之質俱爲繞合而成平常之質其變化之
性愈相似則愛力愈小如綠氣與養氣有負電氣之大性
而輕氣有正電氣之大性二氣與輕氣之愛力大而彼此
之愛力小
茲將綠氣一分劑與養氣各分劑合成之質列後其綠養
綠養　含綠氣重三十五分五　含養氣重二十四分
綠養　含綠氣重三十五分五　含養氣重八分
綠養　含綠氣重三十五分五　含養氣重三十二分

綠養　含綠氣重三十五分五　含養氣重四十分
綠養　含綠氣重三十五分五　含養氣重五十六分

綠養氣

綠養氣爲漂白料即鈣綠鈉綠等所合之質其取法令乾
綠氣行過汞養而再引至管內其管外用冰雪加冷其式
爲
汞養上綠二汞綠上綠養所得之綠養爲深紅色之流質
熱至六十六度即沸而放出黃色之霧重于空氣三倍其
臭甚濃最易爆裂掌心之熱足令化分其霧二體積成綠
氣二體積養氣一體積遇養氣或綠氣而顯出愛力之質
若遇綠養則化分之有數種質化分極猛遇輕綠氣亦能
化分之如綠養氣一體積遇輕綠氣二體積即全化分成
水與綠氣其式爲綠養上輕綠二輕養上綠
綠養氣有極大之漂白性因綠與養俱能令顏料變色詳前

綠氣

綠養氣能爲水所收者極多如將紅色之汞養置于綠氣
瓶而加水搖之至氣收盡爲度則水多含綠氣其汞養變
爲汞綠而與未變之汞養合成棕色之質水內不能消化
其流質另含汞綠少許亦有甚大之漂白性又能令質收
其養氣如用外國墨水寫字而將此流質滴于字上其字

立滅如將其祇洗之紙亦不爛若印書之墨乃炎與油所作者遇綠養氣則不能漂白故所印之書或圖偶沾寫字之水可用綠養氣之水滅之

鉛　收其養而放其綠銅遇之則收其養而放其綠銀遇之則收其養鉛養遇之則收其養而成鉛養而放其綠銀養遇之則收其綠而變銀綠而放其養其式爲

銀養上綠養其鉑綠上養

綠養與本質合成鹽類質無有淨者其取法將養氣之水用本質滅其性遇炭養氣即化分而放出綠養氣

綠養氣之水加熱令沸即變爲含綠氣與綠養氣之質如用鉀養則其式爲

三鉀養綠養其鉀養綠養上二鉀綠此種變化最便于造取鉀養綠養然若多含鹼類至有餘則最難變化其綠養氣之水遇光亦變爲綠養與綠其式爲

五綠養上輕養廿輕養綠養上綠

漂白粉爲合綠養氣最要之質其質爲

鈣養綠養上鈣綠二鈣養上四輕養將此質和以淡硫强水少許而蒸之即得綠養水如多用硫强水則鈣綠變成輕綠過綠養氣而即放其綠潮雖能消化鈣綠而不能取出漂白粉之鈣綠因其鈣養與鈣綠相合而不離若用多水則鈣綠與鈣養相離而爲水所消化

漂白粉藏久即自化分其綠養發出養氣而變爲鈣綠能收多水而令漂白粉自消化如藏於瓶而塞密因放養氣甚多而瓶裂

含錳養或鈷養之鹽類質亦與鈣綠水相和即成錳養之黑粉或鈷養之粉乃錳養或鈷養多收鈣養綠養之養氣也其所成之質無一定之性不肯與酸質相合如將所結之質和以鈣綠水甚多而令沸即發養氣甚多其理尚未詳悉

鈷養淡養水數滴添于鈣綠水內而稍加熱亦發養氣甚多

鈉養綠養之水能滅墨水之色其法將鈣綠水與鈉養炭養水相和濾去鈣養炭養

綠養

造取此質用含綠養之質化分之即得含綠養者只有一種爲化學之要物即鉀養綠養最簡之取法令綠氣速行過極濃之鉀養輕養水則漸漸生熱其初生之鉀養綠養變爲鉀綠而存在水內遂有鉀養綠養結成片形之顆粒其成時之式爲

六鉀養輕養（上綠川鉀養綠養）上五鉀綠上六輕養若用鉀養炭養或淡鉀養輕養水則收綠氣至飽足之後必加熱令沸其鉀養綠養變爲鉀養綠養（三）

小試之法將鉀養炭養三百釐（第一百六十四圖）

六百釐鈣養四百五十釐相和盛于瓶內如第一百六十四圖添以濃硫强水一兩半水四兩加熱發出綠氣用玻管通入鉀養炭養水初時尚無綠氣乃變爲綠養多造之法必用儀廉之料取養氣常用者爲鈣養將鉀養炭養一分劑和以熟石灰六分劑分收綠氣至飽足再加沸水消化所得之質含鉀養與鈣綠此鈣綠因易消化故冷時不結而鉀養綠養（即結其兩氣過鉀養炭養與鈣養變成時之式爲

鉀養炭養上六鈣養上綠川鉀養綠養上五鈣綠上鈣養炭養

近用鉀綠代鉀養炭養其價更廉將鉀綠水與鈣養相和盛蓋密之鉛箱而令綠氣通過濾取其水熬至將乾再以沸水消化之待冷而鉀養綠養結成如將其餘之鈣綠水添鍋養炭養尚有白石粉結成

擱夾未能分取綠養故所得者必與輕養化合其取法將鉀養綠養與輕弗矽弗水和則鉀變成鉀弗矽弗而水則濾去之置于安靜之處結顆粒其發沸之時則鉀養綠養變爲鉀養綠養與鉀綠其式爲

三鉀養綠養川鉀養綠養（上二鉀綠其鉀綠在三倍重之冷水即消化鉀養綠養則須有冷水十六倍始消化所以結成之顆粒可濾取之以生紙收去粒外之鉀綠水如將此顆粒消化于水添以銀養淡養水少許而水不濁已無鉀綠如尚未淨水變白色如乳必將其顆粒再在熱水消化待冷而結淨粒

前法造取最爲費料因鉀養六分之五變爲鉀綠而放養氣綠氣乃變爲綠養多造之法必用儀廉之料取養氣常

內含輕養綠養加將輕弗矽弗量杯四百四十釐其重率爲一〇七八鉀養綠養上輕弗矽弗以此水加熱一百度熬至將乾即得輕養綠養水其色黃其臭辣輕養綠養變化之性略同於輕養淡養而更易化分故不能久存加熱度大于一百〇四度即化分爲綠養與綠與養其式爲二輕養綠養二輕養綠養上輕養氣化合此性且甚烈如將一滴沾紙片立即自燃又能令燐收其養氣收時之爆裂甚猛

含綠養之質

綠養爲一本之質與淡養同如將鉀養一分劑即四十七分與無水綠養盧質七十五分五相和則成中立性之鹽類質所有含綠養之質與含淡養之質俱能令別質收其養氣在平熱度內即能變化然含綠養之質比含淡養之質放養更易如將鉀養綠養一二釐與硫少許和碾必致爆裂而發出綠硫之臭

初造銅冒藥用鉀養綠養與硫後覺有鏽壞火門之弊故換用汞爆藥如將鉀養綠養少許研細與黑色銻硫相和用紙包紮置鐵砧上打之則爆裂而發大聲

平常放礮所用之引火管即用此料生火其管如第一百六十五圖其式有兩種薄紅銅皮所作者以爲陸礮之用或以鵝翎管爲船礮之用管內裝以火藥上端用小銅片二面鑿毛如乙片之二面敷以拉藥一塊造拉藥之法用鉀養綠養十二分銻硫十二分硫一分各物相和另將舍來克一兩以醋一升消化于前三物掉和成膠此管插在礮火門內片端之孔連一繩拉其繩而立即生火透入管內延燒礮藥

第一百六十五圖

第一百六十六圖

初造自來火用鉀養綠養與銻硫並小粉漿相和成膏蘸在片之端取火之時用砂紙擦之而來住木片拉之大熱度之時設有含綠養氣之質過能燒之物則生火甚速如煤或炭加熱至紅而撒以鉀養綠養粉少許燒必極猛又如鉀養綠養少許置鐵杓內加熱鎔化而安於盛煤氣之瓶如第一百六十六圖燒亦極亮乃養氣與煤氣之炭並輕氣相合也其瓶裝煤氣之法倒置在放煤氣之管口俟滿氣而用玻璃片蓋密

鉀養綠養可爲各種顏色之火料將鉀養綠養與硫相和再添以能燒出顏色之金類質合製此料研須極細掉須

極勻烘須極乾愼此三事方能無錯

紅火

鎳養淡養四十釐烘乾而和以鉀養綠養十釐研至極細硫十三釐銻硫四釐各另研而和勻將二種料置于乾淨之紙上用象牙片掉和須愼磨壓欲用之時將此料少許盛盆內成堆用紅熱之鐵絲引燃之燒成紅色之火其焰平勻其紅色乃鎳養淡養所生

藍火

鉀養綠養十五釐鉀養淡養十釐銅養三十釐三物俱研細而攤于紙上再添硫細粉十五釐用象牙片掉和以前法燃之其火之藍色在銅養

綠火

鋇養綠養十釐鋇養淡養十釐研勻而攤在紙上另添硫粉十二釐以前法燃之其綠色在鋇

以上三種料不可久存因易自燃

白色火藥

鉀養綠養二分鉀衰鐵一分白糖十分三物相和或磨或擊即能自燃亦可於鎗礮內放之

鉀養綠養加熱即分爲養氣與鉀綠而生大熱但平常化分之事即收大熱如將鉀養綠養加熱至將化分之度以鐵養少許添入即漸生大熱至全質變紅而鐵養仍不收其養氣業已試驗鉀養綠養一分化分之時所發之熱數爲三十九即能令水重三十九分增熱百分表之一度故燒鉀養綠養生大熱能令爆裂之料有大力生熱之故或因鉀與綠合成鉀綠其所生之熱大于綠養化分之熱無水綠養氣無人取得其含水者之取法將鉀養綠養與輕弗矽弗化分之如前節將其水加熱令沸而熬之則綠養氣化分爲綠養氣與綠氣與養氣其式爲

二輕養綠養＝輕養綠養＋輕養＋綠＋養如俟水熬去大半而盛於餾甑之餘水透出之後即有重油質透出係輕養綠養四輕養如將此質和以濃硫强水四體積而再蒸之即得淨輕養綠養爲黃色之流質再蒸之即得油形之輕養綠養四輕養將此質與前質相和而待冷即結顆粒其形如絲其質爲輕養綠養二輕養加熱至二百三十度即成輕養綠養此亦蒸而得之餾內所餘之質爲輕養綠養四輕養其式爲

二輕養綠養二輕養＝輕養綠養＋輕養綠養四輕養輕養綠養之淨者爲無色極重之流質重率一七八二存之不久即變黃色而化分故不可久藏加熱亦化分或致礮裂能令別質收其養之性向大於綠養人皮遇之即燒爛

紙或炭遇之則燒至極猛但此爲極淨之質若添以水則生大熱而得淡酸質即可久存此淡質不能漂白物質只能令藍試紙變紅

綠養爲一本之質含綠養之鹽類質加熱即化分成養氣濾出之質乃含綠氣一分劑加鉀養綠養二鉀綠上養養綠養加以熱則先成之質爲鉀養綠養其式爲

二鉀養綠養二鉀養綠養上鉀綠上養如將鉀養綠養數噸盛于試筒內加熱則先成明流質遂發養氣之泡久之而變爲稠質待冷而以水相和令沸再待冷而成鉀養綠養之顆粒此質與鉀養綠養易別因加以濃硫强水鉀養綠養則放出黃色之綠養氣而此質不放鉀養綠養雖含鉀養之質最難于水消化必用冷水重一百五十倍方能消化綠而與其各鹽類質無有用處

綠養

取之試之最爲危險因極易變化而爆裂如將濃硫强水與鉀養綠養相和即有此氣放出其式爲

三鉀養綠養上二輕養硫養二鉀養綠養上鉀養硫養輕養硫養上二綠養上鉀養輕養其氣黃色其臭稍似綠氣重率二·三二冷至負四度即成紅色之流質極易爆裂遇光則自化分加熱至一百四十度亦化分甚猛而爆裂成

第一百六十七圖

十七圖將燐一二小塊置於杯內以長管漏斗流下濃硫强水數滴至杯底則所發之綠養氣能燃其燐而水內發閃甚亮稍有爆裂之聲若將白糖磨細與鉀養綠養相和用玻璃條沾濃硫强水滴其上立即爆裂或將木片之端沾以鎔化之硫待冷而將白糖五釐鉀養綠養十五釐磨勻加水四滴成膏將木片沾此膏令黏於硫外而待乾另用不灰木盛於瓶內用濃硫强水令濕將木片插入取出即能自燃曩昔所作自來火尚未用燐故即是此法又

有一種乃前人所雅玩者用紙作管內面敷蠟一層再用極細之玻璃泡盛硫强水少許將鉀養綠養與白糖相和敷于泡外兩藏于紙管內打其紙管立卽自燃又可用同法作碟彈之引火

前人以綠養爲配質其說非是蓋綠養遇鹼類質卽成含綠養與含綠養之鹽類質而不能成含綠養之鹽類其式爲二綠養二鉀養＝鉀養綠養二鉀養綠養

濃輕綠氣遇鉀養綠養所發深黃色之氣卽綠養與綠養與綠氣三質

綠養亦爲險物易自化分而成爆裂之氣其取法將鉀養三分鉀養綠養四分淡硝强水重率一·二四者十六分相和而稍加熱其式爲

鉀養綠養二輕養淡養二鉀養＝鉀養淡養二三輕養鈉養二綠養

綠養爲深黃綠色之氣質重率二·六五易爲水所收比綠養更易化分有弱配性其鹽類質易爲炭養化分用冰與鹽不能令變爲流質須加極大之冷方能變爲紅色之流質

總論綠養相合之質

綠養之合質與淡養之合質多有相似之處惟含綠者比含淡者更易自化分綠氣與淡氣俱爲弱配性之質綠養氣遇本質易變爲綠養與綠養淡養亦易變爲淡養與淡養輕養綠養能令別質收其養氣輕養淡養之鹽類質與含淡養之鹽類質其性亦多相同之處綠氣與養氣合成之質所能與別質分取之者有三種以其原質之體積列左

分劑數	體積	綠體積	養體積
綠養	四三·五	二	二
綠養	五九·五	三	二
綠養	六七·五	四	二
綠養	四三·五	二	一

綠與養相合之體積與淡與養相合之體積相對但綠養之體積與淡養所設之體積不同（詳前淡養總說）

有化學家云含綠養氣之鹽類質並非綠養與含養之本質合成者又云含綠養或綠養或綠養之鹽類質亦非與含養之本質合成者惟含綠養之鹽類質則以輕養綠養爲配質而成又含綠養之鹽類質則以輕養綠養爲配質而成又輕養綠養或輕養綠養之鹽類質亦然其變化乃輕氣與其金類代換如鈣養綠養爲鈣綠養而鉀養綠養爲鉀綠養等

此理與常言之理俱有不明之處如以常法論之則綠養

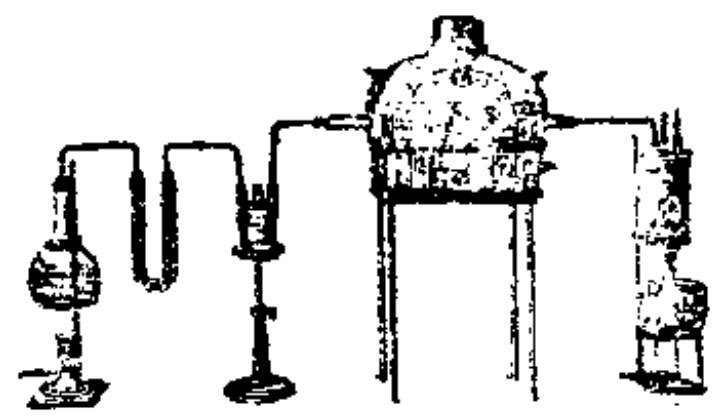
與綠養二物未有人能分而取之者至如新理則輕綠養與輕綠養亦爲未知之物又如新理之各事能顯明其配質之原質排列法則以水消化之應化分成輕綠與養氣但未有此事

綠與炭合成之質

前言綠與炭未有一遞化合之愛力若將綠氣過含炭之雜質則可成含炭與綠之質如荷酮流質卽炭輕綠和以綠氣至有餘而置於日光之下則輕氣全變爲輕綠以綠氣代之而成炭綠其式爲炭輕綠上綠二炭綠上四輕綠炭綠爲白色之顯粒其臭略同于樟腦熱至三百二十度而鎔化再加四十度而沸蒸之亦不變形水亦不能消化惟醋與以能消化如將炭綠霧行過盛紅熱玻璃層之管內則化分爲綠氣與無色之流質卽炭綠此質有香氣熱至二百四十八度而沸比水更重其重率一五不能在水內消化能在醋與以脫消化如將炭綠通過紅熱之管則化分爲綠氣與炭綠而成顆粒如絲略無味水內不消化以脫內能消化加以大熱則能透過而不變形空氣內能燒成紅色之火

炭綠卽令綠氣遇炭輕與炭輕綠卽克羅路福密所成如欲多取令綠氣先行過玻璃管此管盛漬透硫强水之浮沉下上層傾出之後則炭綠可蒸而淨之此質爲無色之流質重于水其重率一六氣味甚奇熱至一百七十二度卽沸冷至負九度則結炭綠不能在水消化能在醋與以脫消化

第一百六十八圖



綠氣行過那普塔里尼卽炭輕未後能得炭綠之類種名爲綠那普塔里司

綠氣與炭合成之質除炭輕之外俱有相對之輕與炭合成之質如阿西台里尼卽炭輕與炭綠相對成油氣卽炭輕與炭綠相對卑濕氣卽炭輕與炭綠相對

以上所列綠與炭合成質之式其倍數不足爲炭綠炭綠炭綠其故固能顯出炭與綠並炭與輕二種物之根石如第一百六十八圖再過盛炭硫之瓶再過包銅皮之瓷管此管滿以碎瓷塊而外用炭或煤氣爐加熱至紅再以管引其氣至彎管內凝結所得之質爲炭綠與二硫綠其式爲二炭硫上綠二硫綠上二硫綠如將此質與鉀養相和則二硫綠化分而消化其炭綠相離而

關又因炭與綠合成之質不能分而取之故不能一逕試驗其分劑與配質或本質能取之式

炭養綠即福司託尼氣

此質之取法令炭養一體積與綠氣一體積在日光下相合故名爲福司託尼即光生之意相合之時其體積縮小一半而無色其臭甚辣遇濕空氣即發霧化分其水而成輕綠其式爲

炭養綠上輕養二炭養上輕綠此質非眞配質因遇本質即化分成含綠氣與含炭養之質此質在化學內甚有用因能收生物質之輕氣而令炭養氣代之或令炭代之或令養代之如令過淡輕其式爲

四淡輕上炭養綠二炭養輕淡即由上二淡輕綠此變化內將淡輕二分劑化分之有輕氣二分劑變爲輕綠以炭養二分劑代之從此變化即知炭養綠之眞式爲炭養綠

矽綠

此質可用矽與綠加大熱而一逕成之其取法將乾綠氣行過紅熱之矽養其式爲矽綠上二炭上綠二矽綠此二物盛于瓷管而其管通至收氣瓶瓶外必加以冷其炭與綠不能分出而與矽養化合若二物並用則炭收其養氣而綠與矽化合其式爲

矽養上炭上綠二矽綠上二炭養

矽綠爲無色之流質其重率一·五二自能化散沸界一百〇八度能燃而生綠色之火成矽養與輕綠遇空氣則發濃霧遇水則爲水所化分而成輕綠氣留荷尼此流質之原質爲矽輕綠而其變化之式爲

矽養上五輕綠二矽輕綠上二輕養上輕加以水其式爲

矽輕綠上五輕養二矽輕養即留荷尼上五輕綠

砷綠與矽綠之性略同取法亦同但平常熱度爲氣質有化學家以矽養爲矽養以此理則矽綠必記之爲矽養

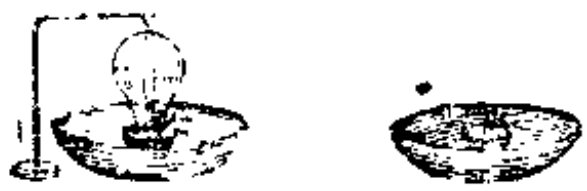
綠淡

此質爆裂之性極猛乃綠氣與淡輕綠所成者其原質難于定準因其爆裂之性猛而不可化分試驗也或以其質爲淡綠即原爲淡輕而其輕氣俱爲綠氣所代或以爲必含輕氣在內即用淡輕二分劑如淡輕上淡輕以綠氣五分劑代其輕氣五分劑而得淡綠上淡輕綠

此質爲黃色之油形質其重率一六五極易自化分而成霧其霧之臭味最奇加熱至二百度則爆裂極猛而發大聲並光閃因質之化合甚緊故易化分而其爆裂極猛之故因流質之體積小忽變爲氣質而體積大其氣質爲淡氣綠氣並輕綠氣少許此質遇綠氣有愛力之質立卽化分燐與鉀是也又遇油類之質亦能令爆裂因油質所含輕氣之故如遇松香油則比定質油更易爆裂若遇鹼質爆裂亦猛惟酸質則與綠氣不甚相關故遇之而難定其爆裂與否如加熱至一百六十度能蒸之而不爆裂

此質于製造內無甚用處因其爆裂之性最奇而取之最險茲故將其小取之稳法論之用淡輕綠四兩水四十八兩置于瓷盆內加小熱至消化而止濾之法淨之而安在大鉛盆內此鍋有銅絲鍪盆必先盛鉀養水沸之收盡所有之油質再將小鉛鍋如乙約容水一兩半者以同法淨之而安在大鉛盆內此鍋有銅絲鍪可挂起再將橄欖油瓶割去其頸其割法用磋作小痕用熱鐵引其痕使自裂亦盛鉀養水沸淨其油而以淨水洗之又用繩倒挂之如第一百七十圖俟淡輕綠冷至九十度則在水

第一百六十九圖



第一百七十圖

盆內令瓶滿水遂通綠氣至滿瓶再用表面在水內蓋其口以繩挂起令口在鉛盆內淡輕綠水面之下略一寸又必對小鉛鍋之中心隨將表面取去以其全器置于不能害物之處俟綠氣漸爲水所收水卽升至瓶內而水面生出許多油形小點其色黃小點漸合而大沉於水底而爲小鉛鍋所收其瓶將滿水約有二十分時從原處用長桿輕輕挑起玻璃瓶令水漸漸流下至鉛盆內將玻璃瓶卽置于遠處恐其有少許油形之質沾在內面也再視鉛鍋所有油形質之處從遠處用長桿取起小鉛鍋如將長桿之端沾以松香油而探入小鉛鍋油形質之處成大凹水亦噴高至數尺其小鉛鍋有油點之處用淡輕綠與綠又法只能見其爆裂而不能察變成之理用淡輕綠與綠養水不能用鉛鍋必用玻璃或瓷鍋入必立至更遠恐器磔時受傷先將紅色汞養五十釐研極細而添入容一升之綠氣瓶再添水半兩塞密瓶口搖動甚久將塞暫放鬆因水收綠氣而縮恐塞不能拔出瓶內所成之質爲綠養必濾出其餘汞綠養之質將濾得之流質傾于小玻璃杯加如第一百七十一圖其杯必極淨再將淡輕綠一塊重二十釐置於杯內將杯置于稳處設自磔裂不致傷人過二十分時可將長十

尺之棹其端沾以松香油而探入杯內則爆裂極猛杯卽
裂爲極細之塊當時立在屏後則更穩或面上戴一鐵絲
籠手上用長皮套則更善

合强水

硝强水一體積鹽强水三體積相和卽能消化金與鉑等
乃一種强水所不能消化者如將金鉑少許置于鹽强水
之杯內再將金鉑置于硝强水之杯內則在二杯內俱不
能消化加熱亦不改變若將二杯之物合于一處立卽消
化此因初放之綠氣遇金而一逕化合其式爲

輕養淡養 上三輕綠 川四輕養 上淡養綠 上綠所生之淡
養綠氣遇金質原不能變化但從流質內放出爲紅色之
氣加以瓶收之而瓶外加以發凍之料則凝成紅色之流
質其味甚奇遇水則化分而變爲輕綠與淡養其式爲

淡養綠 上二輕養 川二輕綠 上淡養 又有一種同類之質
名淡養綠其自化散之性比淡養綠之性更少取法將淡
養氣二體積與綠氣一體積相合而加冷至○度亦凝成
紅色之流質加將輕綠與淡養相和亦成此氣少許其式
爲輕養淡養 上三輕綠 川四輕養 上淡養綠 上綠

長洲 徐鍾 校

英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

溴

凡有大相似之原質則萬物內常見於一處如綠溴碘三質大有相似之性俱在海水內見之但綠氣比二質更多故其二質久未有人考知西歷一千八百二十六年化學家法賴待考究海水煮鹽所餘之質西名比得捺每海水十磅略含溴一釐其溴與鈉鎂二質化合又有日耳曼國可魯士那與記生成二處之泉水俱含溴或爲鉀溴或爲鈉溴或爲鎂溴。

水內分取其溴俱藉溴能從化合之金類內用綠氣收出故將海水先分出鈉綠並鈉養硫養此各質可熬乾使成顆粒而取出所餘含溴之流質令綠氣通過則變橘皮色之流質因溴放出其式爲

鉀溴上綠＝鉀綠上溴其水所含之溴必用法收出若熬之養而溴放出引入收瓶而外加以冷使凝其式爲

鉀溴上錳養上二輕養硫養＝鉀養硫養上錳養硫養上

此鹽須質取溴之法和以錳養與硫養熬之則鉀收錳養。

鉀養溴養＝鉀溴上養。

溴之形性與別種原質大不同凡非金類之原質無有別一種爲流質者其色紅棕色而甚深其常發之霧爲橘皮色其臭難當嗅之終世不忘易以此三事辨之其臭微同綠色但比綠氣更甚嗅之腦中大痛或致鼻中流血。

溴爲流質略重于水三倍重率二九六加熱至一百四十五度即沸其霧重于空氣五倍半即五四加冷在九度半即結成棕色顆粒須冷水重三十三倍方能消化又能與水化合成顆粒形乃溴上十輕養此質與綠氣與水合成之質相配。

溴有漂白之性能一逕與別質化合其餘各性亦與綠氣甚相似所以最難辨含綠之質與含溴之質必先化分之始知爲何質因二質有相同之性而綠氣更易收取故製造不多用溴惟照像之事並化分之事用之尙好於綠氣如辨煤氣所含發亮之輕炭質等事是也其維質原質排列法與綠氣者大同小異

溴養未能取得無水者如將汞養與水與溴盛于瓶內搖之則得溴養水在內此溴養水最易自化分如加以熱則放出溴氣而成溴養溴遇淡鹼類水卽成漂白水與綠所成者略同遇鹼土亦然

無水溴養亦無有能取得者但輕養溴養可與輕養綠養同法取之又與此質大相似含溴養之質與含綠養之質亦大相似

輕溴

溴原質化分化合之性稍小於綠氣溴與輕氣合成之質可顯出其據如溴霧與輕氣相和而遇火或遇電不致爆裂若綠與輕則必爆裂然溴與紅熱之鉑相遇能令溴與輕一逕化合

鈉溴或鉀溴合以硫强水而蒸之同於取輕綠之法則易顯輕溴氣自化分之性蓋輕氣與硫養之養氣化合而放出其溴也其式爲

輕溴上輕養硫養二輕養上硫養上溴

養代强水能得淨輕溴

取輕溴氣之簡法用溴與燐相合而遇水則燐收水之養氣而成燐養其溴卽與輕氣合成輕溴其式爲

六輕養上溴上燐二三（輕養燐養）上三輕溴或在化合之時間有變成燐溴此將雙鸞之管如第一百七十二圖一鸞盛燐之小塊四十釐與玻璃小塊相和以水濕之又一鸞盛溴二百四十釐此端塞之而彼端通之以放氣

第一百七十二圖

用瓶覆於水銀盆內收之在盛溴之彎稍加熱溴卽變爲霧而透過遇濕燐而結成輕溴後須在盛燐之彎稍加熱令水放輕溴之一分

輕溴與輕綠甚相似冷至負九十二度則成流質再令更冷則結爲定質然輕綠則無有此性輕溴氣易爲水所收而其水遇金類或金類與養氣化合之質其各種變化略同於輕綠若令綠氣通過輕溴則收其輕而放其溴隨變爲綠溴欲得此質必用綠氣至有餘輕溴之原質排列法亦同於輕綠輕溴含溴一分劑卽重八十分與輕一分劑卽重一分或令溴霧二體積與輕氣二體積合成輕溴四

體積

淡溴

此質之取法令鉀溴遇淡綠即成其形與爆裂之性略同於綠溴即自能化散之黃色流質其臭甚辣其原質之排列法尚未確知綠與溴之性大相似而仍能化合則知其化合之性甚大

碘

海水所含之碘較少於溴有數種海草藉鈉以生長故此草收碘在體內將此草晒乾而燒取其灰昔用作肥皂者因有鈉養炭養在內至一千八百十一年法國造肥皂者名哥而土阿燒海草爲灰取鈉養炭養在渝灰之水內得奇質用盡所知之法試之不能改變遂送與法國化學家可里門德詳考之始知爲新原質以後合而晒克與兒飛考核更詳定爲非金類原質名爲愛阿碘卽深茄花色之意此指霧之色

製造之家能知化學者大有益於實用如前此未知化學而不能詳考其理則歷久尙不能知之也惟初知此物亦不知其用處但以爲化學內新奇之物後有醫家考知卻來所用之海絨灰卽是有碘在內故用碘以代海絨大得益處因海絨尙雜無用之異質也近時照像者用之極多

第一百七十三圖

形略同於筆鉛其式爲

鈉碘上錳養上二輕養硫養二鈉養硫養上錳養硫養上二輕養上碘蒸碘之熱必小於二百十二度以免鈉綠放

出綠氣而合於碘內成碘綠

海草灰成碘之工又有更簡者有人仿用分溴之法詳見溴通以綠而放其碘將其流質與偏蘇里相和而搖動之若將偏蘇里與鉀養相和碘即變成鉀碘與鉀養碘養再加以鹽強水碘即沉下其二式爲

六鉀養土碘川五鉀碘土鉀養碘養又五鉀碘土鉀養碘養土六輕綠川六鉀綠土六輕養土碘

碘之形性易辨蓋其金光與氣味大異於別種原質加熱至二百二十五度即鎔化其沸界爲三百四十七度所發之霧其重率爲八七二比空氣略重九倍遇冷面則成發光之片粒人皮遇之即變深黃色其定質之重率四九五碘浸於冷水稍能消化成棕色之水浸於熱水消化更多浸於酯內消化最易而成碘酒若加以水碘即結成碘又能在鉀碘水消化偏蘇里與炭硫俱能消化之而成美觀之茄花色水又能令碘結成如令緩自化散則成極細之八面形顆粒其顆粒之排列法如背陰草之式最爲美觀如將極淡之碘水與炭硫少許相和則炭硫能收出其碘俟片時而沉下爲艷茄花色若以多碘在炭硫內消化則此流質不能通光線而能通熱線故於格致之事用以通熱而阻光

遺漏而不能分辨惟用極精之法碘雖甚微亦能分辨凡與他質不化合之碘而以小粉遇之則染成艷藍色如將碘一二蓋和以水而加熱消化添以極稀之小粉漿詳見澱粉或將碘少許盛於瓶以稀小粉漿沾紙片而挂瓶內俱能變色但此法只能試碘與別質不化合者如與別質化合之碘即不能試其變色然萬物內所有之碘質總與別質化合所以辨碘之法將其流質與小粉漿少許相和再添甚淡之綠氣水少許則綠放鬆其碘而變成藍色或以鉀碘與小粉水相和而寫字於紙上尚不能見噴以綠氣立變藍色惟其綠氣須極少否則藍色緩成而即漂白鹼類亦能漂白之又如鉀碘和於小粉水而加熱其色不見待冷而色復見

碘質變化之性與綠溴二質大有相關然亦有數事與此二質相反者如碘與輕氣並金類之愛力小於綠並溴之愛力所以綠與溴能令碘與別質化合者分離碘與養之愛力甚大如和於沸硝強水即變爲碘養相遇則不能變

碘與數種金類合成之質其色甚美如汞碘有艷紅色即鉀碘水與汞綠水相和所結成者若添以鉀養水至有餘

色卽不變

濾取汞碘而洗之乾之將少許盛於試筒加熱卽變艷黃色之顆其霧凝結成艷黃色之顆粒若用玻璃條捺碎仍變紅色如將汞碘鋪在紙面而稍加熱亦變爲黃色壓碎之而仍復紅色其變色之故因顆粒變形而其性則未變

鉛碘爲光黃色之質取法將鉀碘水與鉛養醋酸水相和卽有結成之質在水內沸之而稍添以鹽强水卽成無色之水待冷則鉛碘變成顆粒其色黃而亮取銀碘之法用銀養淡養和於鉀碘水內卽結黃色之質銀綠與溴綠俱爲白色之質可以其色辨之

碘與養合成之質

化學家疑必有碘養質與綠養相對但未有人能分而取之者所知之碘與養合成之質爲碘養與碘養俱含輕養若撫水煮亦撫有人取得碘養之取法與綠養並溴養略同卽將碘以鉀養水或鈉養水消化之其式爲

六鉀養上碘＝鉀養碘養上五鉀碘

又有簡法將碘與極濃之硝强水盛於長頸之瓶則消化而成碘養熬乾其硝强水而得白色之質以水消化而令成顆粒卽變白色之六角形片粒其質爲輕養碘養二輕養加熱至二百六十六度卽變爲輕養碘養加熱至三百六十度則全水放出而爲無水碘養熱至七百度則化分爲碘與養其無水碘養可令能燒之質與其養氣漂白其化合之性遲緩輕養碘養比輕養綠養並輕養溴養更難自化分其水能變藍試紙爲紅後又能收其養氣而仍變爲碘養之碘養之鹽類質比含綠養並溴養之鹽類質更難在水消化若遇能燒之質則令收其養氣與含綠養並溴養之鹽類質相同加熱則能放養氣間能放碘此可見碘與金類之愛力小於綠並溴與金類之愛力

含碘養之鹽類質內每本質一分劑與碘養二分劑或三分劑化合者厥有數種如鉀養碘養之外有鉀養二碘養並鉀養三碘養綠與溴則無此相似之質

碘養無有分取其無水者含水之取法用二鈉養碘養相和之質令綠氣行過鈉養與鈉養碘養相和之質則鈉養化分而其鈉爲綠所收其養氣令碘養變爲碘養其式爲

鈉養碘養＝鈉養上綠＝二鈉養碘養上二鈉綠

二鈉養碘養難消化於水此性與含鈉養之質者相反如在硝强水內消化而再添以銀養淡養卽成二銀養碘養冷水內結成者爲黃色熱水內結成者爲紅色其式爲

二鈉養碘養上二銀養淡養二二鈉養
養
二銀養碘養以硝强水消化之即化分成銀養淡養消化
於水而有銀養碘養結成顆粒其式爲
二銀養碘養上輕養淡養二銀養碘養上銀養淡養上輕
養
銀養碘養和以水而加熱令沸則復變爲不能消化之二
銀養碘養結成顆粒而分出其輕養碘養在水內消化其
式爲
二銀養碘養上輕養二銀養碘養將此水
熬乾之則輕養碘養結成柱形顆粒其質爲輕養碘養四
輕養加熱至三百二十度即放其水熱至四百度則化分
爲碘養與養氣其輕養碘養之水能令別質與養氣化合
合碘養之鹽類質水內難消化加熱則易化分同於含碘
養之鹽類質所取輕養碘養之質其輕養碘養欲與本質
多分劑化合而碘養所成之鹽類俱有酸性

輕碘

碘霧遇紅熱之白金即與輕氣化合而成輕碘氣取此之
簡法將水以碘化分之而有燐在其旁即成輕碘與燐養
今此質遇鉀碘亦成輕碘其式爲

八輕養上碘上燐二五輕碘上三輕養燐養又一
三輕養燐養二二輕碘上二鉀養輕養燐養
小試之法將鉀碘一百釐以水五十釐消化盛於甑內加

第一百七十四圖

第一百七十四圖再添燐十釐漸漸加熱所透之氣用瓶收
之此氣之出甚速須備瓶數箇滿即換而
塞密預將乾生紙作一鬆圈送入瓶口可

收所變之流質不至氣瓶內以上之料所發之氣足滿一
升之瓶四箇
輕碘氣之性略同於輕綠並輕溴遇濕空氣則變濃霧遇
水則易爲水所收難以壓成流質若加極大之冷始能凝
結其重率四四四如將輕碘一瓶并入綠氣之瓶或溴氣
之瓶則立化分而成茄花色之碘霧
輕碘水之取法將輕硫氣通入含碘之水其式爲
輕硫上碘二輕碘上硫濾取其硫而沸其水則所餘之輕
硫氣散出輕碘水與輕硫水並輕溴水有大分別蓋輕碘
水遇空氣即自化分碘則在水內消化而水爲棕色輕硫
水並輕溴水則無此性
輕碘之輕氣易與養氣化合故輕碘最宜於收養氣之事
此性甚大能令輕養硫養變爲輕硫氣其式爲

輕養硫養上四輕碘以輕硫上四輕養上碘故鉀碘與濃硫養相和加熱則多發輕硫氣

輕碘遇金類質並金類與養氣化合之質其變化同於含輕氣別種質之變化

綠氣與溴能令輕氣從數種生物質內分出而自代之碘亦有此性而較弱舍碘之生物質比舍綠與溴之生物質更難自散所以更能收住因此化學家考驗生物質用碘以代生物質內之輕氣

炭輕遇碘即成顆粒名爲炭輕碘此與荷蘭流質即炭輕綠相似從此質能得黃色之香流質疑爲炭碘

淡碘

綠溴碘三質遇淡輕之變化各不同能顯三質與輕氣之愛力不同之理溴與綠遇淡輕能令淡氣若干放出而碘則放出輕氣三分之二而自代之故無淡氣放出其式爲

淡輕上碘以淡輕上二輕碘所成之輕碘再與淡輕化合而成淡輕輕碘

淡碘之取法將碘二十釐置乳鉢研細以淡輕之濃水量杯半兩相和用玻璃片盖其乳鉢俟半小時將小漏斗四箇各鋪以濾紙乳鉢之料傾於漏斗略四分之一俟流質流下即將紙攤開晒乾即是淡碘其棕色之流質乃碘與淡輕輕碘所得之淡碘爲黑色之粉極易爆裂用雜毛掃之即燃而爆裂作大響發出輕碘霧與紫色之碘霧其爆裂之式或爲淡輕碘以淡上輕碘上碘其爆裂之猛略因原體積小而所發霧之體積大如將淡碘粉從水面上數尺落下則遇水面而爆裂然不乾者亦不爆裂若藏在濕

鉀碘

鉀碘爲含碘最有用之鹽類質可爲藥材與照像之用其取法將鐵碘以鉀養炭養化分之

取鐵碘之法將碘二分鐵屑一分以水十分相和則碘與鐵之一分化合而發大熱成鐵碘將其流質與餘鐵分出再於流質內添以碘如原數三分之一則鐵碘變爲鐵碘故其水含鐵碘二分劑鐵碘一分劑將此加熱令沸而漸添以鉀養炭養俟無結成之質而止所結之質深綠色即是有吸鐵性之鐵銹其式爲

鐵碘上鐵碘上四鉀養炭養二四鉀碘上鐵養鐵養上四炭養此炭養氣放出而發沸如將水濾清熬乾則結美觀之六面形或八面形顆粒或成白暗之質如乳問有得明質如玻璃所得之鉀碘顆粒在平空氣內爲乾質若造取之時用鉀養炭養太多則顆粒仍含此質少許遇空氣而變濕鉀碘易在水內或醋內消化如鉀碘水鉀碘酒而淨者則添以淨鹽強水亦不變色若雜鉀養碘養即變棕色此因碘養遇輕碘而放出其碘其式爲

碘養上五輕養如用碘在鉀養水內消化而得鉀碘與鉀養碘養因鉀養碘養爲熱所化分故此法所造之鉀碘常含鉀養碘養

弗

英國所產美觀之石類以鈣弗礦爲最多其色有數種或藍或紫或茄花或綠或無色或成大塊者或成顆粒者其顆粒或立方或立方之變形此礦從古用之爲鎔鍊鐵礦令成流質之料西名弗羅哇而卽流之意但古人不知考究化學之理約在百年前化學家瑪格辣甫將此礦與硫強水相和而蒸之視其餡銹蝕而不知其故後有化學家名希立用法化分之以爲含鈣養與弗酸其粗淺如此然在化學初行之時無怪其然

輕弗

鈣弗礦研細和以倍重之硫強水而盛於鉛甑如第一百七十五圖甑口套入鉛凝管其管外用冰鹽加冷卽有氣透過凝成無色之流質而甑內所餘爲鈣養硫養其式爲鈣弗上輕養硫養二鈣養硫養上輕弗所凝之流質卽輕弗其性最奇其配性甚大遇空氣不冷而取去霧其臭甚辣而難當如空氣不冷而取去加冷之料立卽自沸而速化散其沸界六十度此流質愼毋沾於人手設有一滴着皮膚必爛而大痛難治其霧遇指甲內之嫩肉亦大痛與水之愛力極大遇水則發嘶聲與熱鐵淬水同其最奇之性能蝕玻璃初造此物之人驗其性與輕綠有相似之處所以化學家安比疑爲必含輕氣之配質故名之爲輕弗氣後人考此質亦含水如將無水燐養合於輕弗則燐養能收其水蒸之而發輕弗氣此氣與輕綠氣有相似之性過濕空氣而發濃霧遇水則易爲水所收其臭更難當於輕綠氣其最乾之氣遇玻璃略不能蝕

第一百七十五圖

輕弗水之極濃者不及淡者之重如重率一·六者添以水少許重率得一·一五再添以水則重率漸小故疑一·一五者爲含一定之水之分劑數其質略爲四輕弗四輕養

加熱至二百四十八度則蒸過亦不變宜藏於硬象皮之瓶因此物不甚被蝕

輕弗遇金類或金類合養之質其變化略同於輕綠除金鉑銀汞鉛五種之外所有平常之金類俱能消化

輕弗氣於化學內有最大之功力能消化矽養如將砂或火石研細而盛於鉛器添以輕弗則漸消化若將其水熬乾則矽養全變爲矽弗氣而飛散其式爲

矽養上二輕養如矽養合於本質則其本質之金類爲弗氣化合能爲硫養或輕綠氣化分所以輕弗氣最宜化分含矽養之金類別種酸質所不能化分者輕弗無不能之

輕弗能蝕玻璃者因平常之玻璃俱含鈉養矽養或鉀養矽養合於鈣養所以輕弗氣收其矽養而剝蝕如欲試之可將玻璃片加熱以能鎔蠟爲度即將蠟敷其面得平勻之一層不可過厚用鋒利之刀刻蠟成字或畫遂將鈣弗礦研細和以極濃之硫養成漿傾在面上俟一刻而洗淨之稍加熱鎔去其蠟再揩淨之則刻紋之處成深痕已有人用此法將厚玻璃片作印書板但玻璃之性甚脆不能當壓力如有白金盆或鉛盆可將鈣弗礦與硫强水盛於盆內加熱令發氣而以玻璃片蓋在盆面昔人約設多法分取其弗但雖分之無有器藏之因盛於器內必與器化合也兌飛矧法即用鈣弗礦爲器存之其質爲綠色之氣其性與綠氣相似而更猛然化學家尚未精考因難於造鈣弗礦之器近有人將銀弗以碘化分之又知弗氣爲無色之氣遇乾玻璃或汞無甚變化然亦未考至極詳也

鉀弗等鹼類與弗化合之質亦能蝕玻璃但稍緩耳此各質能與其配質化合如鈣弗輕弗此質之乾者稍加以熱即變爲取輕弗氣之料鈣弗礦之外尚有別種含弗之質然祇得一種爲有用者名爲苦來哇來得此名乃似霜之意其質爲三鈉弗鋁弗古林蘭地方多產之其用處專取鋁與鈉養又有一種寶石西名多巴士亦含弗氣但與別質化合之法尚未考知其別質爲鋁養並矽養

有人化分海水亦得含弗之質少許又動植物內間有之如人骨每百分含鈣弗二分

弗氣不知其能與養氣化合否設或能之亦未考得除弗之外未有原質不能與養氣化合者

矽弗

鈣弗礦粉與玻璃粉相和盛於試筒或瓶而加以濃硫强水則發氣有極辣之臭遇空氣而成白色之濃霧初看此

務必以爲輕弗然將玻璃條以水濕之而遇此氣則濕處生白皮一層取其皮試之知爲矽養因此化學家以其處爲含弗與矽養惟兌飛揩明其錯而證此氣不含養氣只含矽與弗現在以爲矽弗即矽養去其養而以弗代之其二物之互代可以下式明之

二鈣弗上矽養上二（輕養硫養）＝二鈣養硫養上矽弗上二輕養其玻璃條面上所生之白皮因矽弗與水成化分之事而其養與弗再互代其式爲

矽弗上二輕養＝矽養上二輕弗依此式即知再有輕弗變成故可疑玻璃在白皮之下有侵蝕但亦不然如指去白皮玻璃毫無變動若詳試之可將其過氣之水化分則不含輕弗而含不能蝕玻璃之質即輕弗與矽弗相合故令水遇矽弗所成之輕弗合於水內之餘矽弗即變成輕弗矽弗

取矽弗之法將鈣弗礦一兩玻璃粉一兩盛於橄欖油瓶而加以濃硫强水七兩加熱而另用乾瓶收其氣如前第一百六十圖將所得之氣傾入滿水之瓶則水面生矽養一層似乎水面結水倒其瓶而水亦不漏若將小試筒滿以水而納入收此氣之瓶取出之後其形亦與結水同或將玻璃管引尖而作小孔以水漸滴於氣內則成矽養二條如淋澤之形若用筆蘸水在玻璃片寫字而以傾其上則有字處變成白皮一層而空處仍明（橄欖油瓶此種瓶堅固耐價廉且能耐熱故化學之事常用之）

矽弗爲考究地產有用之料因可用此質而成顆粒之金類礦略爲天生之法相同如司托路來得石（即十字形之意）爲鋁養與矽養合成之天生顆粒質可用矽弗通過白熱之資管其管內盛鋁養與矽養相間多層則矽弗遇甚熱之鋁養而成鋁養矽養與鋁弗其式爲

三鋁養上三矽弗＝鋁養三矽養上二鋁弗其所成之鋁弗行過熱矽養則成鋁養矽養而再成矽弗其式爲

五矽養上二鋁弗＝二鋁養矽養上三矽弗因是知矽弗若干數能令矽養與鋁養若干數變爲司托路來得顆粒故可疑別種礦與石亦以同法成顆粒質而其矽弗微數乃因多年遇別種料亦能漸成顆粒故數種金類礦之顆粒常見矽弗之微數疑即前言之理

輕弗矽弗

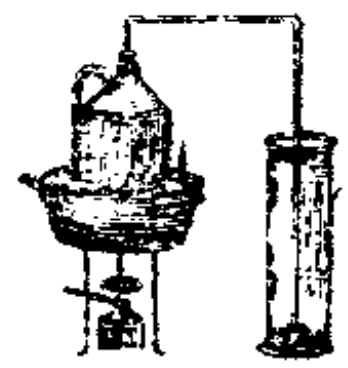
此質之無水者未有人取得故常見者俱於水消化其法將矽弗通過水內其式爲

三矽弗上二輕養＝二輕弗矽弗上矽養其矽弗氣不可逕通於水內恐分出之矽養塞住通管之口故此管口應

藏於水底之水銀內則所發之氣泡在水內漸漸升上而有矽養包於氣外成殼如其泡發出極勻則連成管形直通至水面

取鉑弗矽弗之簡法用有釉之瓷瓶容水約十磅如第一百七十六圖盛內接一管而通於有水之大玻璃筒管口插入水底之水銀杯內將鈣弗礦研細一磅極細之砂二磅濃硫強水六十四兩盛於瓷瓶而用隔砂漸加熱則所發之氣通入玻璃筒內此筒所容之水約五升俟六七小時之後其水變成膠形因矽養爲水所收可濾之至再不流下遂將所得之質并其濾紙包以布而絞之擠出其餘之酸質所得流質之重率略爲一·〇七八

第一百七十六圖



輕弗矽弗之淡水可熬之至一定之限爲止若過其限則化分而發出矽弗霧水內但存輕弗再加以熱而輕弗亦化散若用玻璃鍋或瓷鍋熬之必被水剝蝕如將輕弗矽弗水以鉀養滅配性而掉之卽成鉀弗矽弗之顆粒其式爲

$$SiF_4 + 2KF = SiF_6K_2$$

輕弗矽弗上鉀養化合輕養若用鉀養有餘則有矽養稠質分出而水內只有鉀弗其式爲

$$SiF_6K_2 + 2KF = 3SiF_4K_2$$

輕弗矽弗上三鉀養二三鉀弗上輕養上矽養輕弗矽弗能令鉀養化合之配質分離速可取其配質粉盛於鐵管加大熱其式爲

$$SiF_6K_2 + 3CaF = 3CaF_2 + SiF_4 + 2KF$$

三鈣弗上砷養二三鈣養上砷弗此砷弗爲氣質遇濕空氣卽發白霧同於矽弗易爲水所收收時生大熱水一體積能收砷弗七百體積所成之流質甚重其重率爲一·七七此流質遇空氣亦發霧遇生物質必收其水而令其質變黑如炭形此流質名爲砷養三輕弗其式爲

$$3SiF_4 + 4H_2O = 2H_2SiF_6 + H_4Si_2O_4$$

砷弗上三輕養二砷養上三輕弗此流質加熱卽發砷弗至重率爲一·五八而止後則不變而蒸盡如將多水添入砷養三輕弗內其式爲

$$2H_2SiF_6 + 3H_2O = 6HF + H_4Si_2O_4 + 2O$$

三砷養三輕弗二砷養上六輕養上三輕弗上二砷弗此質與輕弗矽弗相似而其輕素可在雜質內代其金類

綠溴碘弗總論

四種原質大有相關其變化之性亦相似約爲一類之原質再無有四箇原質如此四者之相似者西名哈魯成司類哈魯卽海成司卽生此各質俱在海水內見之其變成之鹽類質與海水蒸成之鹽相似又名鹽本質因能一遇與金類化

合成鹽類質

綠溴碘一分劑之霧俱能與輕氣一分劑之霧相等或弗之霧亦然此各原質能與輕氣等體積化合成配質其配質之體積卽其原質之體積相和

如令輕氣一體積代一質點則各原質之一分劑其容質爲輕氣一體積亦可以代其質點之重數而各質爲一箇質點與別質化合之原質

四質之性之漸變大小有一定之次第如化分化合之力弗爲首其愛力極大最難於分取其次爲綠氣又次爲溴最次爲碘其分劑數之次第乃愛力之相反卽弗十九綠三十五五溴八十碘一百二十七此各數亦爲其霧之重率四質之形與色亦有相同之次第卽綠爲黃氣質溴爲紅流質碘爲黑定質其溴之沸界三百四十七度弗之形與色尙未審定弗與養之愛力極小未有人考得弗養化合之質綠與養之愛力小於溴而溴小於碘或云碘能一經與臭養氣化合成碘養此四質與輕合成之雜質俱爲氣質與濕氣之愛力甚大而其臭味亦略同各質與鉀合成之鹽類質有立方顆粒銀部能在水內消化銀綠不能在水內消化而能在淡輕內消化銀碘無物能消化

硫

硫爲生成者火山之處極多地內所出之水常有硫與輕相合金類之礦含硫者多有六種爲常見者卽鐵硫銅硫鉛硫鋅硫錫硫汞硫又有硫與養並金類化合者常見有五種卽鈣養硫養二輕養銀養硫養錯養硫養錳養硫養七輕養鈉養硫養十輕養植物所含硫與養合成之硫養植物蛋白每百分有此質一分五俱在汁內又有數種極辣之易散油亦含硫如蒜內卽炭輕硫卽阿來里硫又芥子內卽炭輕炭淡硫卽阿來里衰硫動物內之硫亦與養合成硫養再與別質合成鹽類質如蛋白如非布里尼如加西衣尼三質之內俱有硫其數百分之二胆汁內亦有之胆內有一質名托而以尼其質爲炭輕淡養硫此質四分之一爲硫

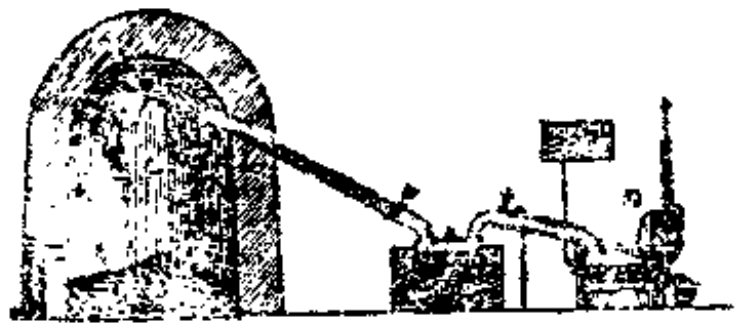
西國所用之硫大半在地中海須里島火山處所出其地內有多層藍色之泥各層之間俱有生成之硫又見錯養硫養顆粒之大塊在其旁硫亦有成顆粒者必是透明之黃色平常者俱爲暗黃色產硫之處俱有火山或古有而今已熄近於地中海之產硫處其硫最多又有愛司蘭得並舊金山亦產之

平常見生成之硫在石膏與錯養硫養大塊之間必用熱

燒之如其礦之含硫多於百分之十則先鎔出其大半法將礦置於大爐或大鑵礦間添以燒料少許面上以土蓋之隔絕空氣而令硫不燒生火之後硫即流到火下用木模收之若礦內硫不及此數則加熱令變爲霧另用大器收之而令凝結如須里用瓶密列於爐內如第一百七十七圖甲其爐旁有管引硫霧至同式之瓶霧即凝爲流質而流出以水桶收之此法所得者尚屬粗物名爲生硫內雜土質百分之三或四取出其土質之法將生硫盛於鐵甑如第一百七十八圖甲加熱而引霧至大磚房內如乙即在牆面結成硫粉燒至數時之後則磚房內熱大而硫鎔遂流於房底即可引至木模成條形其鐵甑又有一管通至小凝器丙此器之外以水加冷則凝爲流質而放出器外結定質此種最便於火藥之用

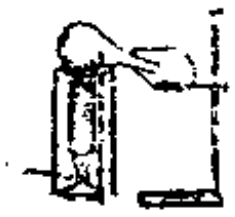
第一百七十七圖

第一百七十八圖



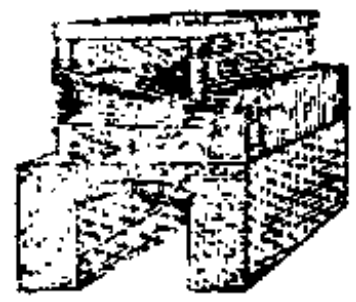
小試蒸硫之事可將橄欖油瓶截去其頸詳見淡綠再用一瓶

第一百七十九圖



如第一百七十九圖其原瓶盛硫而用三角架托之以纖絲布蓋盛燈而加熱先緩後急則收瓶內先結硫粉後熱更大乃成流質初時或稍發爆裂之聲因硫霧遇空氣之故數分時內能得純硫一兩

第一百八十圖



鐵礦與銅礦所含之硫可在鎔鍊時收取鐵硫爲常見之礦色黃如金煤塊內可見之或成立方形海邊亦常見之則爲圓塊外面生鐵銹內質有美觀之光色其質紋爲直縷此質加以大熱硫即放出再加極大之熱能得一半其式爲

鐵硫 Fe S

鐵硫上硫但平常之爐所得之熱祇能得硫四分之一燒煸鐵硫之法將生硫盛於鐵甑如第一百七十八圖甲加熱而引霧至大磚房內用有孔之板塞密加熱之時硫即過此孔而出此器能容礦一百磅燒一次能得硫十四磅所得之硫色綠形如第一百八十圖大口蓋密小口丙此器之外以水加冷則鐵硫沉下取其上半而將下半以前法煸之即得純質

因稍有鐵硫在內提法加熱令鎔而任其漸冷則鐵硫沉底方約三十尺先將磨粉之礦鋪一層於底令進氣不甚

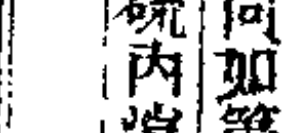
快再將木柴小枝鋪一層於粉上中間立木烟通此烟通可通至木柴之間所留之孔遂於烟通外堆以大塊之礦外再堆以小塊其高八尺成錐形堆外面再鋪礦粉一層則每一堆可積礦二千頓燒出之硫約二千頓其燃火之法另燃木柴從烟通內放下因進空氣甚少故燒亦慢數日之後其礦堆之下有硫之流質流出外面作凹處受之此事須歷時五六箇月燒時有硫之一分因熱而分出又有一分爲空氣之養所代變成鐵養而放其硫所分之硫有一分變爲硫養散出其餘因進空氣少而不能燒故流出於外此硫含紳少許因礦原有鉀在內英國每年需用硫極多如造硫强水並火藥並自來火並硫象皮並漂白之硫養等

硫之形性

硫色常黃惟硫與鹼消化於水而添以酸質令結成沉下則其色變白硫若磨之易感動其電氣若將乾乳鉢研硫少許即粘於內而難於取去

硫之奇性易燃火而燒盡熱度不必甚大能與養氣化合即易燃之故加熱至二百三十九度則鎔熱至五百度則燃其焰藍色發出硫養霧其臭難當

第一百八十二圖



硫遇熱而變化之形甚奇如盛於瓶而漸漸加熱如第一百八十一圖即變淡黃色之流質其熱約二百五十度再加熱則漸變棕色熱至三百五十度則略黑而暗倒其瓶亦不流再加以熱其熱度亦不增可知硫收此熱而藏於內即隱熱之意以備變化者數時之後漸熱至五百度則仍變流質但不如前之稀再熱至八百三十六度即沸而變爲紅棕色之濃霧此霧遇空氣而爆裂即宜速去其加熱之火將此硫少許傾於深水則在水內沉下成條軟而有凸凹力如象皮之形瓶內之餘者漸冷則顯出以前各形而與前者相應三百五十度變稠質二百五十度變流質此時可再傾少許於水內則成滴而結爲圓粒其色黃其質脆如平常之硫再冷而成顆粒全冷而結黃色之塊復原形

變成之棕色軟質存數小時而復黃色其性仍脆若稍加熱復原更速而自散其隱熱此各形之硫不能在水內消化亦難在酮與以脫內消化若以顆粒之質與炭硫少許盛於瓶內搖之則速消化俟其自散面形之質甚是美觀與地產之顆粒同加第一百八十二圖但其軟質不能在炭硫內消化

第一百八十一圖

蒸出之硫花與炭硫其盛瓶內搖之則大半消化其餘爲變形之硫而不消化如硫條即能消化與炭硫全消化蒸出之硫塊亦易全消化

硫之能消化與不能消化者乃同質異形之理如將輕硫水用濕電氣化分之則輕氣在負極點相聚硫在正極點詳第一卷輕氣故知輕硫內之硫爲負電質而輕爲正電質此種硫易在炭硫內消化但將多於一分劑之硫與鹼類化合之質在水內消化而添以酸質則其餘硫結而沉下亦能在炭硫消化因此硫與所化合之金類質在雜質內爲負電質又如將硫養水以電氣化分之則硫向負極點故又知在硫養內之硫爲正電質此硫不能在炭硫內消化又如將硫綠化分之則硫亦爲正電質此硫亦不能在炭硫內消化硫既有此二形則知原質有陰陽之分別略可爲據

正電硫與養氣之愛力比負電硫與養氣愛力應更大如遇硝强水則更易收其養氣亦爲其據但正電硫即不能消化之硫加以中等之熱度則變爲負電硫即能消化之硫其變時自能生熱若將能消化之硫於硫養氣內加熱鎔化則其外面一層變爲不能消化之形

成顆粒之硫即能消化之硫有二箇不同之形天成硫顆粒爲八面形而其底爲斜方形如前一百八十二圖硫在流質成顆粒者常有此形如置於鍋而若將冷則外面生皮一層即在皮上刺二孔一孔進氣一孔傾出流質鍋內結成美觀之晶顆粒俱爲斜方柱形

第一百八十三圖

如第一百八十三圖色棕黃新成者透明久則變爲暗黃而顆粒之外形不變然細察之則知分爲極細之八面形顆粒變此形時其斜方顆粒自生熱若將八面形之明顆粒暫加二百三十度之熱隨置於最濃之沸鹽水內即變爲暗質細觀之則知爲極細之斜方柱形顆粒

二種顆粒之鎔界與重率俱不同其斜方柱形者熱至二百四十八度而鎔八面形者二百三十九度即鎔斜方柱之重率一.九八八八面形者二.〇五

平常新鑄之硫條爲斜方柱形之顆粒相聚而成但存之不久而漸變八面形惟其重率不改此原爲定質而顆粒變形之時其質黏不能動所以伸縮之力極大幾欲自碎因此質脆輕觸之而易斷如冬令以熱手握硫條即能自斷乃外面受熱而漲不相同也從此知玻璃等質自能變質而裂

硫花不結顆粒之形而爲圓粒每粒之外層爲不能消化

之硫內爲能消化之硫置於熱松香油鎔化之待其稍冷則先成之顆粒爲斜方柱形冷後所成之顆粒爲八面形茲將變形之各數列後

八面形眞電質重率二·〇五　鎔度三九　炭硫能消化

斜方柱形眞電質重率一九八　鎔度二四八　炭硫能消化

有凹凸力變形正電質重率一九六　自變八面形顆粒

炭硫不消化三種內之八面形顆粒永不變形別種存久則歸爲八面形又有數種如黑者紅者雖有其物因無大用故不論

硫能逕與別原質化合若作細粉則不必加熱而能與綠氣並數種金類之細屑化合又有數種金類加熱亦能化合除淡氣外又能與一切非金類化合如將銅之細屑二分硫一分或將鐵之細屑一分硫一分相和而盛於瓶內加熱則化合之時發火甚亮

西人名立末里能造自燃之小火山以顯火山之理將鐵屑三十磅硫粉二十磅相和而埋在地內澆水令全濕用土蓋密則不久而鐵屑生銹自生大熱其餘鐵與硫化合燒至極猛發出多霧與火山略同

鐵細粉二十分硫一分與水相和敷於鐵縫則可粘合而不漏氣此因鐵與硫化合成最硬之料

金類有數種能在硫養氣內自燃加在養氣內同將硫盛於瓶內用鐵絲布蓋於酒燈或煤氣燈或鈉盛於鐵勺置瓶內如第一百八十四圖自能燃火紅銅絲捲成螺絲而置於硫霧內亦發大熱漸變爲銅硫其質甚脆

第一百八十四圖

硫在濃硝强水或濃硫强水漸漸加熱消化如用硝强水則變成硫養如用硫强水則變爲硫養如用硝强水與鉀養綠養相和而添以硫則硫之消化更速亦成硫養類水加熱亦能消硫成黃色或紅色之流質內含鹼質與硫養化合又含金類與硫化合

硫與各質化合所成之質養與各質化合所成之質之排列大同小異

輕硫

輕硫見於地內所出之水又見於火山所出之氣或有體積四分之一凡含硫之生物質腐爛時即成此氣陰溝所出之臭亦是此氣雞蛋黃含硫甚多故臭時發出輕硫氣所以常言輕硫氣與臭蛋相同間有枯煤或烟煤燒水則煤之硫與水之輕化合而成輕硫又有蒸含硫之生物質而甑燒至紅熱者亦成輕硫又在燒煙烟煤所得之質內

有硫與淡輕化合成淡輕硫

輕氣與大熱之硫霧相遇即能稍成淡輕硫氣或令硫霧與水氣同過紅熱之管而管內盛浮石則所出之氣爲輕硫其浮石有多孔故便於合成取輕硫之簡法將硫粉與木炭細屑相和以水濕之加熱即成或用硫一分牛油或羊油一分相和加熱油即放出輕氣與硫化合

取輕硫之常法將鐵硫添入淡硫強水內其式爲

$$FeS + 2HCl = FeCl_2 + H_2S$$

鐵硫上輕養硫養造鐵硫之法將鐵屑三分硫粉二分相和用瓷鑵加第一百八十五圖以木炭火加熱至紅將料暫添少許每添一次必速蓋密硫即燒而化合添完其料待冷取出將數塊如第一百八十六圖盛於發氣瓶內瓶口有漏斗以便添進硫強水再有彎管通至盛水之小瓶又有彎管用象皮相接通至水內或至待用之流質內其發氣瓶之

第一百八十五圖

第一百八十六圖

鐵硫塊用水浸沒在瓶約有三分之一爲度從漏斗添入濃硫強水每添數滴必搖其瓶俟瓶內發泡強水已足如所添太多即不發輕硫氣因有無水鐵養硫養爲白色之質結成於鐵硫塊之外面則鐵硫不能遇硫強水也此法所發之氣足用後必將瓶內之流質傾出留其鐵硫以爲下次之用若存流質數日則成綠色之顆粒其質爲鐵養硫養

七輕養

常法取輕硫必含鐵少許而更有輕氣相和但此已足爲平常之用如欲取淨氣可將鉻硫盛瓶內和以鹽強水而加熱其式爲

$$K_2Cr_2O_7 + 3H_2S + 8HCl = 2KCl + 2CrCl_3 + 7H_2O + 3S$$

鉻硫上三輕綠二三輕硫上鉻綠

輕硫氣易辨之據有難當之臭其氣比空氣加重五分之一即一·一九二加以十七倍之空氣壓力即變無色之流質加冷至負一百二十二度即成透明之定質水在平熱度能收輕氣三倍體積藍試紙遇其氣或水稍變紅色此氣易燒成藍色之火同於硫火變成之質爲水與硫養其式爲

$$2H_2S + 3O_2 = 2H_2O + 2SO_2$$

輕硫上養二輕養上硫養同時有輕養硫養少許變成如空氣不足用亦有分出之硫如將輕硫氣一瓶以燭火入內令燒則瓶邊有結成之硫輕硫有能燃之性最便於因其性而滅之如煽煤氣有各種含淡輕之質常發輕硫氣甚多若放之出外鄰家必病故即引入爐內燒之可得其熱而免其害人若多吸此氣必致迷眩雖爲淡者而人吸

亦必困倦無力

輕硫氣通於水內至飽足令水再遇空氣則空氣之養氣與輕硫之輕氣化合而成水分出之硫爲白色有貫電質之性輕硫水不能久藏常必換新者若用沸過之水收氣或用變壞之輕硫水收氣則水含空氣之養氣業經散去俱能稍免此病水收氣而欲驗其飽足與否須蓋密瓶口而猛搖之如已足者必有向外之抵力收藏此水瓶塞數以定質油而倒置之能存數十日不壞

凡造輕硫水時常有氣外洩而不可嗅宜在收氣之瓶用象皮冒蓋之冒內有二孔其一孔通以進氣管入水內又一孔通以出氣管引其餘氣至燒氣之燈或引入淡輕水則收之而變爲淡輕硫此水又爲化學有用之物

輕硫氣遇淡養則其輕氣立與化合而放出其硫其式爲

淡養上六輕硫二淡輕上三輕養上六硫

最濃之淡養亦能令輕氣與硫與其養化合而成淡輕輕養硫養輕硫可在水內見其硫分出成膠形如有綠或溴或碘遇之則立收其輕而放其硫

輕硫遇金類或金類與養化合之質其變化同於輕綠並淨而遇此紙若含輕硫則紙上之點變爲紫色而鉛養爲輕硫所化分其式爲

鉛養淡養上輕硫二輕養淡養上鉛硫如用鉛養炭養即水銀盆收輕硫氣水銀面必生黑皮一層即汞硫其式爲

輕硫上汞二輕上汞硫銀之光面遇輕硫氣不久而變黑色即是銀硫如食雞蛋而用銀枸其枸遇蛋黃之處亦即變黑又如自來火與銀錢同藏不久亦變黑而以鉀衰水擦於黑處立即變白因鉀衰消化銀硫之故

金類置於輕硫氣內加熱則放出其輕氣如鉀遇此氣其變化同於遇水其遇水之式爲二輕養上鉀二鉀養輕養上輕其遇輕硫之式爲二輕硫上鉀二鉀硫輕硫上輕錫遇輕硫而加小熱錫即收盡其硫其式爲

錫上輕硫二錫硫上輕水其式爲

鉛養上輕硫二鉛硫上輕養又如鉛養已與配質化合者其變化相同故將紙沾以含鉛養之鹽類水而遇輕硫即變黑色此法可作試輕硫氣之紙如以鉛養淡養水或鉛養醋酸水灑於紙上成點即能顯出輕硫之微蹟煤氣不

鉛養淡養上輕硫二輕養淡養上鉛硫如用鉛養炭養即

鉛粉含以油爲白色油敷於木面而在多燒煤之處即變暗灰色或用鉛粉擦紙成光面以之印圖或寫字久遇輕硫氣亦變黑色或用鉛粉作畫其色亦變若將其圖多見日光與風仍得白色因黑色之鉛硫收養氣而變成鉛養硫養爲白色之質其式爲

鉛硫上養 ‖ 鉛養硫養暗處則不能變化

含硫之質與含養之質相對而其質易自化分如輕硫遇其養氣必有硫分出故鐵養遇輕硫其式爲

鐵養上三輕硫 ‖ 二鐵硫上三輕養上硫煤氣內欲分出輕硫而用鐵養即有此種變化

輕硫遇含綠氣之質或綠氣同性之質與金類合成之鹽類則其變化似乎遇含養之金類鹽類質

金類有多種與硫相合者不能在水內消化同於金類與養相合者又有金類多種與硫相合者不能在淡強水與淡鹼類水消化所以輕硫遇大半金類鹽類水硫即與金類化合而成不能消化之質所結成之質其色往往不同故可以色辨其何種金類

含鉛之流質遇輕硫氣即結成黑色之鉛硫不能在淡酸水或淡鹼水消化

含錦之流質即錳養錦養果酸水以輕硫水有餘相和而再添以輕硫氣則成橘皮色之質爲錦硫若在未添輕硫氣之前分其一半而加鉀養水至有餘然後以二半各添輕硫氣則含鉀養者無所結因錦硫能在鹼類水消化也鎘綠水添以輕硫結成光黃色之質即鎘硫鋅養硫養添以輕硫結成白色之質即鋅硫若先添輕綠使有酸性而後添輕硫則無所結成故有含鎘與鋅相和之水即可分出其二金類先加輕綠使有酸性而加輕硫至有餘則鎘硫結成而鋅硫不結濾取其鎘硫而添以淡輕水則鋅硫結成

含硫之本質與配質

凡能在鹼類水內消化之含硫質謂之硫配質而鹼屬金與硫合成之質謂之硫本質此硫本質與硫配質化合又成硫鹽類質與金類之養鹽類質相對茲將已成之鹽類質而得其顆粒者列後

二鈉硫錫　即與錫養爲配質所成之鹽類相似

三鈉硫錦　即與錦養爲配質所成之鹽類相似

三鈉硫鉀　即與鉀養爲配質所成之鹽類相似

空氣遇金類與硫化合之質其變化在製造之內可得數益平常之熱度所有金類能成含養之鹼類質如鈉與鉀等遇空氣而兼有水則先成含養之質與二個硫之質後

成含硫養之質故化學家因此性而作鈉養硫養其前式爲二鈉硫上養二鈉養上鈉硫後式爲鈉硫上養二鈉養硫養如金類與養合成之質其性稍弱則其硫遇濕空氣而自變爲硫養其式爲

銅硫上養二銅養硫養凡鈣礦內雜銅可以此法分出鐵硫遇濕空氣變成紅色之鐵養而有硫分出其式爲

二鐵硫上養二鐵養上硫造煤氣者因此變化即用鐵養收出煤氣內之輕流使變爲鐵硫之後而遇濕空氣即能自變爲鐵養

含硫之金類礦與強本質相配者在空氣內加大熱煅之即變爲含硫養之質如鋅硫上養二鋅養硫養故煅鋅礦常變鋅養硫養但尋常煅此種礦則硫之幾分變爲硫養如銅硫礦加熱煅之則幾分變爲銅養其式爲

銅硫上養二二銅養上硫養故用銅礦取銅俱藉此性而成之

輕硫

此質之原質排列尚未詳考惟其性與輕養相似故化學家記其式爲輕硫或又化分得輕硫此爲流質而易消硫其硫難於分出故難定其輕與硫若干分化合如將熱石灰一分硫三分與亦相和令沸則得橘皮色之水內含鈣

硫養	四十八分
硫養	六十四分
硫養	八十分
硫養	四十分
	四十分

萬物內不常見硫養惟火山所發之氣內有之此氣極易變爲硫養故空常燒煤而煤本含硫故亦有之此氣化學家所氣內不能多見硫在乾空氣內燒之易成此氣化學家所取之硫養將硫養與銅相和而加熱銅卽收其養氣一分其式爲

二輕養硫養 上銅二銅養 上二輕養 上硫養 如以銅屑三百釐盛於瓶內添以濃硫強水四兩用彎管引所發之氣至乾瓶內其瓶用厚紙蓋之如前一百六十圖加熱數時而得大熱卽有氣發出其氣發時甚速故必去其火所得之氣含硫養霧少許因此不淨待此發盡而瓶冷卽有棕色之流質浮於上而底有灰色之粉此粉爲顯晶之形其流質爲多餘之硫養蓋銅養硫養不能在濃硫強水消化如頃出流質而添滿以水待少頃則其灰色之粉消化而成藍色之水數日不動水自化散仍結顆粒尙有黑粉少許卽是銅硫可見銅能收養氣之性甚大

硫養氣最易爲水所收如將水少許傾入硫養氣之瓶用掌蓋其瓶口而急搖之水卽收氣而瓶內幾眞空掌被吸而瓶粘於掌心水能含硫養氣四十三倍半在平熱度時

第一百八十七圖

凝此氣爲流質有簡法能試之如第一百八十七圖用管引硫養氣至甲管之底甲管置於發凍之料此料用冰粉二分鹽一分相和其管先在中間引長成

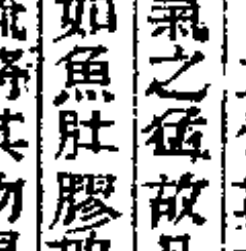
而加大冷於水即有輕養硫養顆粒結成此質之原質排列尚未考準硫養水久存在含空氣之瓶其臭漸滅因收養氣而變硫養

硫養氣能滅火同於炭養氣如瓶內有空氣大半硫養氣小半而以燭火置於內其火立熄又如煙通內炭多而忽自燃可將硫燒之而令煙通吸其氣炭火即滅

硫養氣在製造之用藉有漂白之性數種動植物之色見硫養氣而自滅其性不及綠氣之猛故凡用綠氣而欲受傷之物如草如羊毛如海綿如魚肚膠如柳條藍如籐等其漂白之法用大箱在底燒硫將其物濕之而挂在箱內惟其顏料原不被硫養化分而與硫養化合成無色之質所以草或佛藍絨等舊時仍復黃色此或因硫養收養氣而變硫養又如麻布偶沾果汁之色或紅酒之色可用硫養水濕之其色立滅

硫養漂白之性可小試之將蘇木數片用河水煮之而得淡紅色添以硫養水數滴即變淡黃色其色雖變而究未滅將此黃水一半添以鉀養錳養之淡紅水添以硫養水一半添以硫養又一半添以硫養其色並復為

第一百八十八圖



第一百八十九圖

三硫養上（二輕養二硫養）上硫養氣能與淡輕合成二種定質即淡輕硫養並淡輕二硫養此二質之性與淡輕輕養硫養並淡輕養二硫養而不致再發酵加第一百八十九圖瓶內盛糖水少許添以酵而令發酵再添硫養水在內則發酵立停所以製造數種材料亞造糖之工常用之又如衣服內有蚤虱與蟲虫者可用硫養氣薰之

硫養氣能收養氣而變為硫養故可用硫養收出各養質之養氣如含銀或金之流質先加硫養水再加淡輕養少許而稍加熱金或銀即分出

硫養水盛於玻璃管內封密加熱至三百四十度則硫養之半能收又一半之養氣遂有硫放出而變成硫養其式為

大不同造此二質令硫養遇輕養淡輕而成
綠氣能與硫養在日光下化合成無色之流質此宜等體
積其流質所發之霧極燥見遇之而大痛其質爲硫養綠
或稱之爲配質然不能與本質化合故其言未確遇水則
化分成輕綠與硫養或以硫養之根源爲硫養而硫養綠
與硫養相對卽硫養之養氣一分劑以綠氣代之又如將
硫綠消硫而令綠養氣行過卽得無色之流質最易自散
此質易爲水化分成輕綠與硫養
鉀或鈉在硫養氣內加熱能燒至極猛而成鉀養或鈉養
鉀硫或鈉硫
鐵鉛錫鋅在硫養氣內加熱卽變爲含養或含硫之質其
式爲
硫養上鋅＝鋅硫上二鋅養

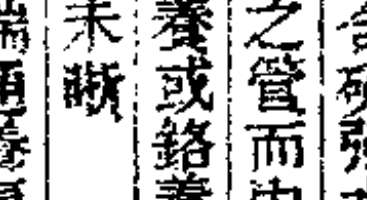
含硫養之質

硫養之配性稍弱然尙强於炭養含硫養與炭養之質有
數種相同之處如消化之性等其鹼屬金與硫養合成之
鹽類易在水內消化其餘鹽類質或不消化或難消化硫
養氣與炭養氣俱能成一種鹽類質有含硫養一分劑者
如鉀養硫養二硫養其鈉養硫養
在製造內之大用卽造紙之工滅漂白料之性如造紙之
舊藍布用鈣綠與硫養漂白者又須用硫養滅其綠氣其
式爲
鈉養硫養上輕養上綠＝鈉養硫養上輕綠其法將硫養
氣行過濕鈉養炭養之顆粒則炭養散出而成鈉養硫養
先在水內消化再令成顆粒此粒爲斜方柱形其質爲鈉
養硫養七輕養遇空氣而變爲暗色漸收養氣而自變爲
鈉養硫養其水遇試紙則稍顯鹼性造鈉養硫養而取硫
養或將硫燒之或將硫養與炭相和而加熱其式爲
二輕養硫養上炭＝二輕養上炭養上二硫養其炭養氣
無損乎硫養氣之功用
有化學家云硫養無有配性與炭養相同（詳見炭養）又云其配
質爲輕養硫養卽輕硫養取此質之法將硫養水加以大
冷

硫養

硫藏於萬物之內以硫養與本質化合者爲最多火山附
近之泉池並江河之水俱微含硫强水若
使硫養氣與養氣同過加熱之管而內盛
白金或金類合養之質如銅養或鉻養俱
能化合而成硫養但其理尙未晰
如第一百九十圖甲爲管一端通養氣紙

第一百九十圖



一端入乙瓶瓶內盛硫養水養氣通過即收硫養氣幾分而其入丙管管內盛火山噴出之浮石其石漬溼那陀僧硫強水則所含之水氣收靈丁爲空泡泡內置鍍白金之不灰木（詳見第一百四十四圖）養氣與硫養氣透過此泡而出管口不見形跡若用酒燈火稍加熱於泡外則養氣與硫養氣化合成硫養濃霧因管中噴出收空氣內之濕氣而見白霧即硫強水也尚有多取無水硫養並含水硫養之法其含水者於製造更有相關故先論之

含水硫養

四百年前有人名法倫汀將鐵養硫養煽得酸質名曰硫強水俗名那陀僧強水今那陀僧地方仍用此法將鐵養硫養（即青礬）置空氣內多收養氣而成鐵養二硫養其式爲

二鐵養硫養 工養 川鐵養 上二硫養

將鐵養二硫養烘乾置於火泥甑內用火煽之則硫養化分由管而出以玻璃瓶收之若鐵養二硫養極乾則所出爲無水硫養但恆不能極乾故所得者爲那陀僧硫強水其質爲輕養二硫養留在甑內者爲鐵養即紅鐵銹可磨玻璃及金類使光亮

那陀僧所用之鐵養硫養乃用鐵硫所變多出於火山將白色鐵硫上輕養 工養 川鐵養 上輕養硫養

白色鐵硫有大塊者自能裂開外生皂礬因見濕氣置於濕空氣內即自收養氣色若不白者即不能自收養氣加熱化散其硫之幾分則亦如白色者之自能收養氣與硫養氣散出以瓶收之外包發凍之水內結顆粒如絲簡內所留者爲輕養硫養

那陀僧法所造之強水其價甚貴因燒料多而鐵易裂也

所以英國捌設簡法

法倫汀又用錦硫與硝相和盛於玻璃罩內在水面之上燒之百年前法國有化學士不用錦硫而但用硫與硝亦可成硫強水後有羅蒲克用鉛作房代玻璃罩昔時用玻璃器所作每兩之價二角半今已賤至二分半英國現在所用每年約需十萬磅

欲知硫養收取之法先明化合之理燒硫在空氣內則所成之氣六半爲硫養此氣若遇輕養淡養而兼遇水氣即能化合其式爲

三硫養上輕養淡養上二輕養日三輕養硫養上淡養此淡養遇空氣則收其養氣而成淡養氣淡養氣遇硫養與水氣則又化合其式爲

淡養上二硫養上二輕養口淡養上二輕養硫養此因淡養能收養氣而放與硫養所以硫養雖多若有水氣空氣淡養氣則盡可成硫養

第一百九十一圖

今設數法以明其理如第一百九十一圖用淡養氣一瓶與養氣一瓶其瓶之容積如前瓶之半將兩瓶口相對而合之則紅色漸不見而結顆粒於瓶內結成顆粒因淡養氣與硫養氣並濕氣少許化合成淡養氣而色紅即用淡養二硫養輕養其式爲

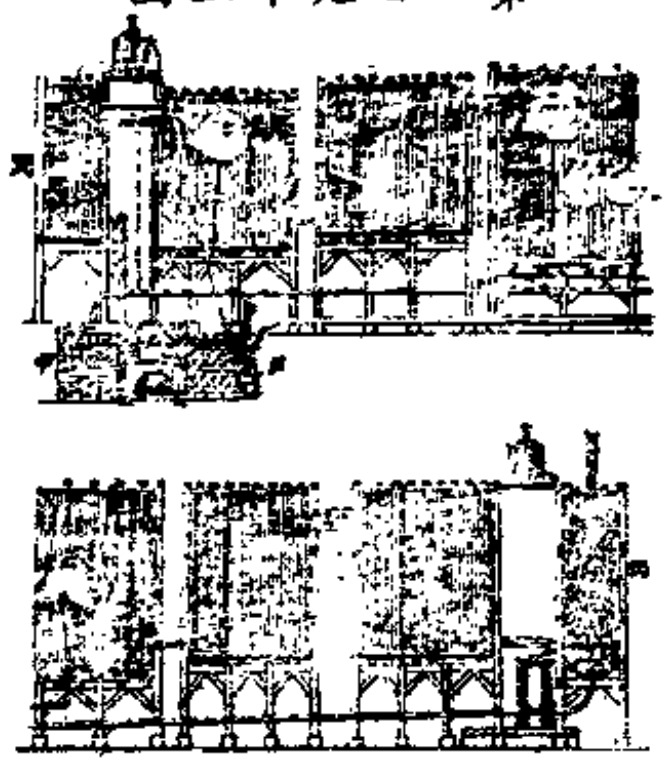
淡養上二硫養上輕養日淡養二硫養輕養以水少許加入結顆粒之瓶內搖之則顆粒消化有聲輭輭而淡養散出遂成含水之硫養其式爲

淡養二硫養輕養上輕養日淡養上二輕養硫養將玻璃管吹空氣入前瓶內則又成紅色淡養氣故知有淡養氣也濕氣若多不結顆粒

第一百九十二圖

又法用大玻璃瓶如第一百九十二圖帽口有輭木塞塞內有甲乙丙三管甲通丁瓶內盛銅與濃硫強水以發硫養氣乙通戊瓶內盛銅與一二重之硝強水以發淡養氣丙管通已瓶盛水稍加熱於硝強水之瓶則散出硫養氣入帽口與空氣內之養氣化合成淡養氣色紅取去此瓶而加熱於硫強水之瓶則散出硫養氣入大瓶帽其淡養氣之紅色漸不見而結顆粒於瓶之內旁取去此瓶而加熱於水瓶使汽通入則顆粒消化成水而聚於瓶底再放空氣入帽瓶則不結顆粒而即成硫強水帽瓶之軟木塞易爛故用玻璃圓片爲佳片上作三孔

第一百九十三圖



前理既明英國擴充其事而作大取之法如第一百九十三圖用鉛皮作大房接縫處亦用鉛銲若用別物必致消化鉛房外以木作架房內盛水

深二寸甲爲爐燒硫或鐵硫以發硫養氣其爐之式宜使空氣易與硫養氣同入鉛房爐內有鐵盆盆內盛鈉養淡養與硫強水使成淡養氣各氣同入鉛房乙爲添水氣之鍋爐有管通於鉛房在數處噴入房內則硫養氣與淡養氣水氣交互化合成硫強水如雨而落於房底並有淡養氣其式爲

三硫養上輕養淡養上二輕養日淡養上三輕養硫養

若將淡養氣放出而再加淡養氣使與硫養氣化合則鈉養淡養一分劑即八十五所成淡養能與硫三分劑即四十八化合成硫養若淡養不放出祇用鈉養淡養八十五分之三即能使硫四十八分盡成強水因淡養易收房內空氣之養氣成淡養而淡養又放養氣二分劑與硫養在汽內成硫強水出其式爲

二硫養上淡養上二輕養日上輕養硫養上淡養

此時鉛房之氣略鬆因硫養四體積與淡養四體積化合成強水落於底獨餘淡養氣四體積故可再添各氣其化合之理同前

空氣內之淡氣在房內無所用養氣已用完而留此無用之淡氣必甚多積久自宜放出昔時作長管如煙通引之出外而淡養氣亦隨之同出今則設法收之而再用如圖

丙爲又一鉛房滿盛枯煤在上用濃硫強水滴下如雨其硫強水即收淡養而由管流至丁筒有起水筒起上至壺內而流至戊房房內有數層斜板或亦用枯煤使緩緩流下再以添入其大房之硫養氣與空氣先過戊房即能收此硫強水內之淡養氣而同入大房未設此法之時用鈉養淡養一分祇燒硫八分至十二分今則用鈉養淡養一分可燒硫二十分

硫強水在鉛房之底漸濃至與水較重一六則每百分中有輕養硫養七十分即須取出若任其再濃則能收淡養氣

此種硫強水已可作鈉養硫養等用若欲再濃必盛於鉛鍋熬之使重至一·七二再濃則消鉛其式爲

二輕養硫養上鉛日鉛養硫養上二輕養上硫養

一·七二之硫強水每百分內有輕養硫養八十分可用作鈣養燐養

欲再熬濃必用白金大甑或玻璃大甑則水氣透出而稍帶出強水留於甑內者即極濃之硫強水見有白霧出管口知甑內之水已盡宜用白金虹吸吸出重率一·八四前所透出者爲淡硫強水可放入鉛房內代水之門

極濃硫強水價甚貴宜置玻璃瓶內密封不可置於空露

之器因易收空氣內之水氣也又將濃時須熱至法倫表六百四十度故熬時玻璃甑易裂宜用隔沙之法沸時振動甚猛玻璃甑亦易裂故以白金甑爲佳白金大甑外包鐵皮價值金錢二千至三千圓所以濃硫強水必貴也極淨之硫強水蒸出之後再加熱使餘質盡散出則甑內所留者爲鉛養硫養甑內置水晶數塊能減沸時之振動加熱宜於勻滿金底使強水通體全熱

以上總法乃硫養氣空氣水氣淡養氣同入鉛房之內則淡養與硫養化合而變爲淡養其淡養收空氣內之養氣而成硫強水取出而用鉛鍋煎稍濃再用白金甑熬極濃放出養氣與硫養使成硫養遇水氣之質停數小時後鉛養硫養結成沉下傾出上面清者卽純硫強水與水相合其體積小於二物未合時之原體積能化分如未煎濃則雖含鉛養硫養加水亦不化分變濁淡硫強水亦能毀布紙等物若沾少許初時雖不壞久則水化散而濃濃則毀矣若近火煽之則速散而毀亦更速若用淡硫強水寫字於紙上初時不見字跡近火煽之而字跡速現黑色硫強水盛於無蓋之器內則體積漸能加大故濕物欲使速乾可將淺盆盛濃硫強水與之同置罩內如第一百九十四圖欲其更速則以抽氣筒抽出罩內之空氣凡含水之氣質亦可用硫強水收乾之

第一百九十四圖

硫強水氣至紅熱則化分而變爲水與硫養與養氣其式爲

輕養硫養日輕養上硫養若欲試之可將硫強水之氣過極熱之白金管即得其據如欲取養氣可使白金管所出之氣過石灰則石灰收硫養氣而剩養氣其養氣初成之時得自空氣

若將硫與硫強水同置白金鍋內沸之硫即漸漸消化而硫強水變成硫養其式爲

硫上二輕養硫養日三硫養上二輕養

凡金類除金與鉑外皆能與硫養化合然鉑亦能消化故鉑鍋久沸硫強水亦漸壞也鉑爲硫強水消化其鉑與硫養化合而變爲硫養與鉑養再與硫養化合成鉑養硫養若將顆粒投於水內則有聲如熱鐵淬水因忽然多成水氣之故其顆粒熱至六十五度即鎔成流質再熱至一百十度即沸燐遇硫養氣即自燒因收硫養氣內之養氣而凝爲水點也漸收多水則不發霧而消化成輕養硫養以瓶收其硫養氣瓶外圍以冰即結白色顆粒同於不灰木之形在空氣內能發白霧因硫養氣收空氣之濕而膨硫若將銀養在無水硫養霧內加熱則自增熱至紅而成銀養硫養無水硫養又能與炭輕或炭輕化合故此二氣合於別氣之內宜用硫養氣收而出之如化分煤氣可將枯煤一塊濕透硫強水罩於水銀面上將煤氣放入則枯煤能收盡煤氣內之炭輕或炭輕又法取無水硫養

硫強水與水相合可分爲數種如淡硫強水在眞空內加熱至二百十二度使化氣則餘下者爲輕養硫養二輕養重一·六三若將此質在空氣內加熱至四百度使化氣至無水氣而止則餘下者爲輕養硫養輕養重一·八五此質冷至負四十七度能成顆粒其形如冰

無水硫養

前已言用發霧之硫養取無水硫養又法爲常用者將鈉養輕養二硫養加熱至暗紅色使輕養散去而成鈉養二硫養置火泥甑內蒸出其硫養一分劑則所留者爲鈉養硫養以瓶收其硫養氣瓶外圍以冰即結白色顆粒同於水氣之故其顆粒熱至六十五度即鎔成流質再熱至一百十度即沸燐遇硫養氣即自燒因收硫養氣內之養氣而凝爲水點也漸收多水則不發霧而消化成輕養硫養若將顆粒投於水內則有聲如熱鐵淬水因忽然多成水氣之故其顆粒熱至六十五度即鎔成流質再熱至一百十度即沸燐遇硫養氣即自燒因收硫養氣內之養氣而凝爲水點也漸收多水則不發霧而消化成輕養硫養以瓶收其硫養氣瓶外圍以冰即結白色顆粒同於不灰木之形在空氣內能發白霧因硫養氣收空氣之濕而膨硫若將銀養在無水硫養霧內加熱則自增熱至紅而成銀養硫養無水硫養又能與炭輕或炭輕化合故此二氣合於別氣之內宜用硫養氣收而出之如化分煤氣可將枯煤一塊濕透硫強水罩於水銀面上將煤氣放入則枯煤能收盡煤氣內之炭輕或炭輕又法取無水硫養

將無水燐養三分置甑內其外用氷與食鹽使冷次將硫強水二分傾入而緩加熱則燐養收盡硫強水內之水有無水硫養散出以冷瓶收之。

硫養之鹽類質

平熱度內硫養與各種本質相遇其愛力大於別種配質故遇各種鹽類質亦能擠去其配質而自與本質化合製造之事大半藉此性。

硫養化合之性極猛故遇酸性或中立性之金類與養化合之質卽令其養氣分出而與含養之本質化合如取養氣之法有藉此性者將錳養與硫養相和加熱卽成錳養硫養而放其養氣其式爲。

$$MnO_2 + H_2SO_4 = MnSO_4 + H_2O + O$$

錳養上輕養硫養日錳養硫養上養上輕養又錳養易銘養卽成銘養三硫養其式爲。

$$2CrO_3 + 3H_2SO_4 = Cr_2(SO_4)_3 + 3H_2O + 3O$$

二銘養上三輕養硫養二銘養三硫養上養上三輕養又以同法鉀養二銘養合於硫強水亦有養氣放出有數種本質能與硫養合成二種鹽類質一爲中立性者硫養與養氣而餘質爲白色之鉾養可作白油之色其硫養又可用鈣養或鈉養收之而成工藝內有用之物其養氣卽爲化學之用。

鉀養鈉養銀養錯養鈣養等與硫養合成之質並鉛養各質不能爲熱所化分鎂養硫養必用極大之熱方能化分火筒試金類礦常用之如加大熱卽放其輕養硫養餘賸

含硫養之質用木炭相和而加熱則炭收其全養氣而餘質爲金類與硫化合者其式爲

鉀養硫養 上炭日鉀硫上四炭養若用輕氣代炭而加以大熱其變化亦同

鈣養硫養在平熱度內生物質亦能收其養氣加將井水或河水與鈣養硫養同盛於瓶而封密久久則發輕硫之臭因水內之生物質令其幾許變爲鈣硫而此質又爲水內所含之炭養氣化分茲將平常所見含硫養之質列後

鉀養硫養 俗名元明粉

鉀養硫養十輕養 俗名元明粉

鉀養硫養輕養硫養

淡輕輕養硫養

鋇養硫養 西俗名重石

鈣養硫養二輕養 俗名石膏

鎂養硫養七輕養 俗名新元明粉

鉀養硫養鋁養三硫養二十四輕養 俗名鉀礬

淡輕養硫養鋁養三硫養二十四輕養 俗名淡輕礬

鉀養硫養鉻養三硫養二十四輕養 俗名鉻養礬

鐵養硫養七輕養 俗名皂礬

錳養硫養五輕養

鋅養硫養七輕養

銅養硫養 俗名膽礬

硫養與本質化合成酸性鹽類與雙鹽類而其硫養或有二分劑或四分劑在內故化學家以硫強水之式應爲輕養硫養即輕硫養必得鉀養二分劑始能成中立性之質如是則硫養爲二配之酸質

硫養

此質不能分取其無水者又不能取得與水化合者但有數種鹽類含金類與養化合之質又含硫養所以化學家以硫養爲配質因作此式以記之

鈉養硫養爲此種質之最多用者如照像之事並漂白之工可代鈉養硫養之用以滅其綠氣最簡之取法將硫之細粉添以鈉養硫養水此水即化合硫一分劑而變爲鈉養硫養熬乾其水而成長方柱形之顆粒其質爲鈉養硫養五輕養多取之法將造鹼之廠所有之廢料令久遇空氣因此質多含鈣硫故即與空氣之養合成鈣養硫養其式爲

二鈣硫上養日鈣養硫養上鈣養將所得之質浸於水內則鈣養硫養消化將其水添以鈉養炭養即有鈣養炭養

結成沉下而水含鈉養硫養其式爲

鈣養硫養上鈉養炭養一鈉養硫養此質最有用之性以能消化銀綠與銀碘此二質不能爲水消化如將銀養淡養水與鈉綠水相和即結白色之質爲銀綠若掉其水則分出更速其式爲

銀養淡養上鈉綠日銀綠上鈉養淡養其銀綠沉下之後可傾出其水而以淨水漂洗二三次後可換於別杯而和以水漸添以鈉養硫養銀綠即易消化其水極甜水內含銀養硫養其銀綠與鈉綠水相和即結白色之質爲銀綠上鈉養硫養日鈉綠上銀養硫養此銀養硫養與未化分之鈉養硫養合成雙鹽類質能在水內成顆粒而分出其味極甜其質爲銀養硫養日光漸變深灰色此因變成銀綠而有綠氣放出銀綠遇日光漸變深灰色因變成銀綠而有綠氣放出其式爲

二銀綠日銀綠上綠如將此變色之銀綠以前法與鈉養硫養相和若有未改變之銀綠在內即爲鈉養硫養所消化其已變銀綠者又爲鈉養硫養所化分遂成銀綠與銀粉其銀綠仍爲鈉養硫養所消化而銀粉則沉下其式爲

銀綠口銀綠上銀

試驗此理以明化學之用可將食鹽十釐以水一兩消化而盛於鉛盆內用紙浸入一二分時取出晒乾再將銀養淡養五十釐以水一兩消化亦盛於鉛盆內將前紙浸入三分時紙即收其銀綠此因鈉綠與銀養淡養彼此變化其紙挂在暗處乾之如將花紗或背陰草之葉或薄紙所印之圖而不甚細密者覆在紙上以玻璃片壓平之而晒於日中數分時紙上之迹畢現其不通光之處爲白色透光者深灰色因見光而變爲銀綠若將晒成者再見日光數分時而無物遮之紙面全變爲深灰色故必用法定之當用鈉養硫養之濃水浸紙則未變色之銀綠消化而不見所有變色之銀綠又爲銀養硫養所化分故紙面祇留銀之細粉而略爲黑色再將紙在流水內漂洗二三小時去盡所有之鈉養硫養此後雖見光而不變色銀礦若爲銀與綠氣化合者則取鍊之人可藉鈉養硫養之性而分出其銀

鈉養硫養之水見大力之強水其變化顯出前言之理即硫養未與別質分離而將其水添以硫強水或輕硫少許數秒時仍爲清水後則忽然變濁因有硫分出並有硫養氣之臭其式爲

硫養口硫上硫養此硫養自欲分爲硫養與硫之性又能顯出一理平常用鈉養硫養添入金類酸性之水則金類

與硫化合而結成如將錦硫礦在輕綠水內加熱令沸即得酸性之錦硫水將此質添入鈉養硫養之沸水內即有硫分出而與錦合成橘皮色之質爲錦硫之細粉可作顏料俗名錦硃此料爲製造內所常用者多取之法因價貴而不用鈉養硫養只用造鹼所有之餘質以鈣養炭養令變成鈣養硫養

硫養添以硫即成硫養又有法將硫養去其養氣亦成硫養如將硫養水遇鋅則有養氣一分劑放出而餘質爲硫養其養與鋅化合成鋅養其式爲

三硫養上鋅日鋅養硫養上鋅養硫養若欲試水內含硫養或否可將輕綠水添入則依前言而變

鈉養硫養之顆粒在空氣內加熱即鎔熱度漸大則成顆粒之水漸散其質變爲白色而燒成藍色之火餘質爲鈉養硫養如隔絕空氣而加熱其餘質爲鈉養硫養與鈉硫養其式爲

輕養硫養二輕養硫養上硫養若遇放養氣之質如淡養等即變爲硫養此硫養所成之鹽類質亦無甚用處俱能在水內消化俱能爲熱所化分而變成含硫養之鹽類質並發硫養氣

硫養

此質之無水者未有人取得至少必有一分劑式應作鈉養輕硫養四輕養即鈉輕硫養四輕養

硫養

製造之內此質無甚大用亦無人取得無水者取含水者之質將極細之錳養粉用水和勻令不沉即加以拎而令硫養氣行過遂成錳養硫養其式爲

二硫養上錳養曰錳養硫養同時兼有錳養硫養變成若不加冷則錳養硫養更多其式爲

硫養上錳養曰錳養硫養如將所得之水即含錳養硫養與錳養硫養之水添以鋇養水即變成鋇養硫養而沉下並有錳養同沉水內只有鋇養硫養濾取其水而漸添以淡硫強水俟其鋇養盡變爲鋇養硫養則水內只有硫養濾之而置於眞空之內並置濃硫強水於旁即得硫養之濃者乃爲無色無臭之流質加熱則分爲輕養硫養與硫養其式爲

輕養硫養二輕養硫養上硫養若遇放養氣之質如淡養等即變爲硫養此硫養所成之鹽類質亦無甚用處俱能在水內消化俱能爲熱所化分而變成含硫養之鹽類質

硫養

此質之無水者未有人取得化學之內亦無甚大用其

水者之取法用鉀養硫養取此物之法將鉀養輕養二硫養之濃水與硫同加熱令沸俟水無色爲度將此熱水濾之其式爲

三鉀養輕養二硫養上硫二養上鉀養硫養上鉀養硫養

三輕養此水待冷卽結方柱形之顆粒爲鉀養硫養將此質於水消化而添以綠養則鉀養變爲鉀養綠養而沉下水內只含硫養將此水待成顆粒其內亦含水此質最易自化分而成硫養並硫其式爲

輕養硫養日輕養硫養上硫養上硫

硫養

此質不能自化分化學與製造毫無所用取法將鋇養硫養極細之粉在水內掉和令不沉而添以碘則成鋇養硫養之顆粒其式爲

二鋇養硫養上碘日鋇碘上鋇養硫養將此顆粒以水消化漸添以淡硫强水俟鋇養與硫養全化合而沉下卽得硫養之水此水令沸則化分成硫養並硫養並硫其式爲

輕養硫養二輕養硫養上硫

鐵綠水添入鈉養硫養消化之卽得艷紫色但其色漸能不見而水變爲無色初有紫色者成鐵養硫養而此質速化分而自變其式爲

鐵綠上二鈉養硫養日鈉養硫養上二鐵綠上鈉綠

硫養

此質易取於前數質亦稍得趣將輕硫與硫養相遇卽有硫結成而水內含硫養其式爲

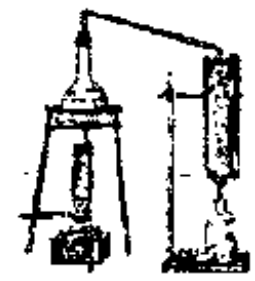
五輕硫上五硫養日輕養硫養上四輕養上硫欲得極濃者須將輕硫與硫養迭更通過水內俟所結之硫極多而止數小時之後將其淨水傾出面乾之其乾法先用燔鍋而後在眞空內以濃硫强水置其旁此因淡者不易化分而濃者過熱卽化分變成硫養並硫養輕養硫養日輕養硫養上硫

炭硫

化學與製造之內此質極爲要品燒煙煤氣所有之餘質內含炭硫少許常用以消化硫燐象皮油類等物凡屬原質往往不肯一遇化合故可令燒硫惟炭與硫則能一遇化合而成各種雜質所得之氣行過紅熱之炭成之試取之法將日耳曼玻璃管長二尺徑半寸如第一百九十五圖管之一端封密盛硫數塊近底約二三寸其餘盛以新成之木炭將管安在炭爐上其伸出之一端

第一百九十五圖

第一百九十六圖



二七瓶內兼有未變化之硫少許提淨之法用小虹吸收取炭硫盛於淨瓶內將鈣綠數塊添入以收其餘水瓶口有塞與彎管通至里皮克凝器內或螺形管內如第一百九十六圖用熔鍋稍加熱即有炭硫透過爲無色之流質最易著火必愼其霧之近火

多取之法用火泥甑盛炭塊而加熱至紅甑口有小瓷管通至底炭既紅熱即將硫之小塊漸添於瓷管而流下遂以大收瓶凝其透出之霧若欲更多則用枯煤並燒鐵硫硫所發之霧

炭硫之奇性有數種雖屬無色而極爲明亮視其透過之光能變各色同於三角玻璃故光學之事以光化分原質者常用此質如盛炭硫於玻璃管而以各色之火光透過此質亦能通熱其熱線一遞通過而不靡熱所以碘在炭硫內消化則發光所發之光停止而熱則透過又能耐冷而不變化化學中所得之極冷尙不能令結水故測極冷之表常用此質但最易自散平熱度卽變爲霧加熱至一百十八度半而佛如將其霧合於空氣有臭難當略同於輕硫而更猛然在盛炭硫之瓶口嗅之似有以脫之香炭硫因易化散故易成大冷如將數滴置於玻璃表面用口氣吹之不久而化散變霧遂成大冷口氣所含之水結於表面成霜置於掌心少頃卽消如將玻璃片以水濕之再以表面盛炭硫數滴而安於上用管吹之卽生冷而結氷玻璃片粘連於表面

炭硫極易燃火雖遇小熱亦燃燒成藍色之明火發出炭養與硫養之氣其式爲

炭硫上養日炭養上二硫養如燒時而空氣不足則有硫分出

炭硫少許盛於小杯再用一小管盛油而加熱於管外俟油得三百度之熱卽將管安在杯內遇炭硫所發之霧則其霧立燃顧平常能燒之物未有過熱三百度而能燃者雖火藥之燃度尙大於此如將鐵條加熱至將紅而探入輕氣與養氣相和之管或煤氣與養氣相和之管如第一

最便於分之而得其原色

第一百九十七圖

百九十七圖其氣不燃即以此鐵條待數分時而散去熱再探入炭硫之杯內則其霧立燃又如將甚堅固之玻璃管滿盛養氣將炭硫滴滴流進則所成之氣質大有爆裂之性遇火而立燃

煤氣常含炭硫少許其通氣管有漏氣之處而修理所有鋼器具碰擊於石而迸出火星其氣即燃若爲平常之煤氣則鋼器擊出之火星不能燃但此尙無確據不過疑爲如此

炭硫燒成之火多有硫放出故能燒鐵令變爲鐵硫如將炭硫少許盛於試筒內用有孔之軟木塞之孔內接以玻璃小管而加小熱令炭硫能沸在小管之口引燃其氣將細鐵絲置於火內如第一百九十八圖則鐵絲發火星而得大亮白成鐵硫而落下

第一百九十八圖

人吸炭硫氣至腹內其病略同於吸輕硫曾有人用此物毒死五穀內之蛀虫

炭硫在製造內之大用藉其能消化油類之性如各種含油之子或核類之仁已用壓器取出其油更可將炭硫和於盛油器中令沸即放硫而收養變爲含炭硫之鹽類

取各種花之油即香水類者其各種工專以炭硫爲化學家試用原質配造物質者其香水等俱用炭硫從花內得之

起手之事如含輕與炭之名質平常用生物質得之而炭硫亦能爲之故欲造炭輕可將炭硫盛於瓶而稍加熱令輕硫氣行過而再令所出之氣行過養管內紅熱之銅絲即成炭輕其式爲

四炭硫上四輕硫上銅四十二銅硫上炭輕

炭硫遇淡輕易成淡輕炭淡硫以醋消化而遇淡輕再加以熱即成其式爲

二淡輕上二炭硫日二輕硫上淡輕輕炭淡硫

炭硫爲炭養相對之質化學家命炭養爲炭酸命炭硫爲硫酸炭硫能與數種硫本質合成炭硫之鹽類質亦與炭養之鹽類質相對如鉀硫已消化者而添以炭硫則結成金黃色之顆粒爲鉀硫炭硫又能得一質與虛質輕養炭養相對者將鉀硫炭硫以輕綠化分之即得黃色之油類質其式爲

鉀硫炭硫上輕綠日輕硫炭硫上鉀綠含炭硫之鹽類質與水相和加熱令沸即放硫而收養變爲含炭養之鹽類

質其式爲

鉀硫炭硫上三輕養日鉀養炭養上三輕硫

煤氣所含之炭硫霧爲其最壞之雜質最難得簡法去之既有此質則室內點燈時分出之硫必與空氣之水氣合成硫養凡物遇之即毀已有化學家設法分出其炭硫如用煙煤氣時所得之淡輕養硫養水令煤氣行過即能收出或用重加熱汽令煤氣行過令炭硫變爲輕硫與炭養此二氣易從煤氣內分出其式爲

炭硫上二輕養日炭養上二輕硫或令煤氣行過紅熱之石灰其式爲

炭硫上三鈣養日鈣養炭養上二鈣硫或將鉛養以鈉養水消化而令炭硫變爲鉛硫其式爲

炭硫上二鉛養上鈉養日二鉛硫上鈉養炭養或用鉀養或鈉養以醋消化而令炭硫變爲鉀養或鈉養與炭硫化合之質雖有此各法俱屬不便故至今炭硫仍爲最難取之雜質

矽硫

此質與炭硫亦相配取法將矽在硫霧內燒之或令炭硫霧行過矽養與炭此種之形不似炭硫爲流質而爲白色之粉遇空氣則收水氣能在水內消化而漸漸化分成矽養與輕硫其式爲

矽上二輕養日矽養上二輕硫若在空氣內加熱則漸燒而化分爲矽養與硫養

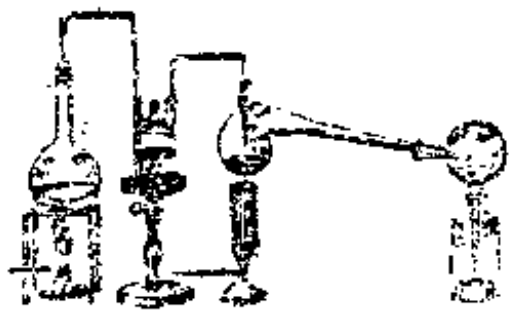
淡硫

此質爲黃色之顆粒若將硫之性取法甚繁將硫綠在炭硫內消化而令過淡輕養則有淡輕綠凝結濾取其流質令自化散而乾即有淡硫與硫分出其硫之法浸於炭硫內硫即消化而淡硫消化極少無論用何種流質消化俱屬極少其所發之臭極難當而其原質化合之愛力最小故擊之或稍熱之即爆裂

硫與綠合成之質

各質之內惟硫綠爲最要因造硫綠者皆必用也取法將第一百九十九圖稍加熱而令乾綠氣行過則硫速消化而有硫綠透出用瓶收之得黃色之流質極易自散沸界二百八十度其臭甚奇遇空氣即發濃霧空氣內之水氣能使之化分成輕綠與硫養

第一百九十九圖



二硫綠上二輕養日二輕綠上硫養

上硫若將此質置於水內卽自沉因其重率爲一·六八漸在水內化分而分出之硫爲正電質其水在輕綠與硫養之外另爲含硫更多之酸質硫綠霧之重率爲四·七是含綠氣二體積卽四·九四含硫二體積卽四·四六相和而成硫綠霧二體積卽九·四

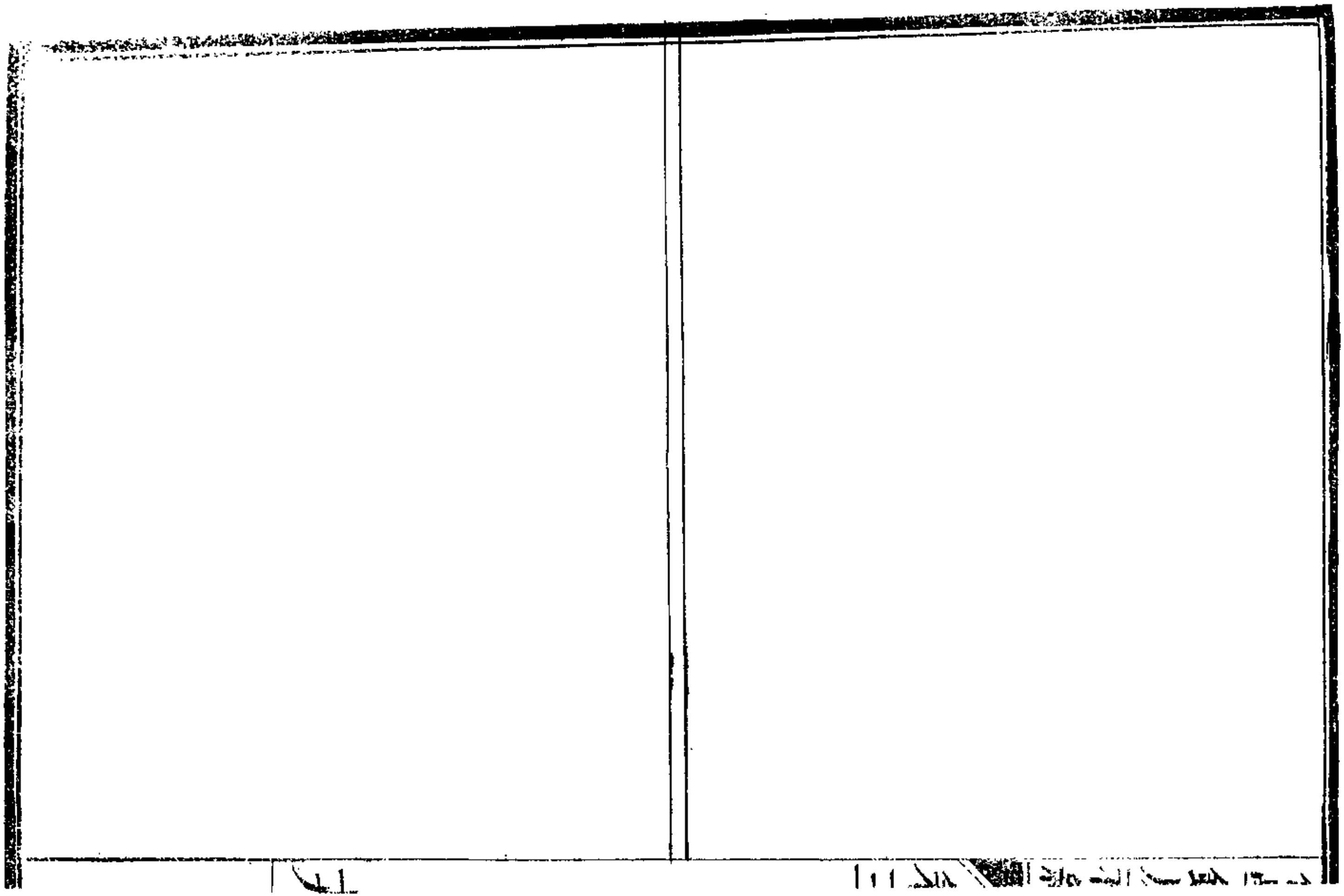
硫綠比硫綠尤易自散其取法用多綠氣合於硫綠其質爲暗紅色之流質遇空氣而發霧易自化分成綠氣與硫綠遇日光則化分更速

硫碘爲易自散之顆粒其取法令硫與碘一遇化合藥粒內用之

硫碘爲大片形之顆粒與碘略同其取法將硫綠與以脫里碘化分之其式爲

硫綠上炭輕碘以硫碘上炭輕綠

長洲徐鍾校



英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

硒

硒爲不常見之原質西名硒里尼得其硒里尼三音爲月之意因此質遇月光則發極亮之回光其性與別質之相關同於硫與別質之相關有數種地產之硫稍含硒在內硒與金類化合之質常與硫與金類化合之質同在一處初得此質在瑞顛國法倫地方所產鐵硫之礦內而此礦常爲取硫養之用其鉛房內有紅棕色之質結成西歷一千八百十七年化學家伯西里由斯取其質化分之而得此新原質其分劑數爲三九七五

紅質內取硒之法以硫養一體積水一體積與紅質相和加熱令沸後漸添淡養少許俟硒全與養氣化合爲度以不放紅色之霧證之所得之流質含硒養與硒養必以多水相和濾出未消化之質添以輕碳四體積而熬至稍濃則輕綠令硒養變爲硒養其式爲

輕養硒養上輕綠川輕養硒養上輕養上綠再以硫養氣行過其水硒即結成沉下得艷紅色之片稍加以熱則其結之硒其數多少不等有時結成之質內百分之三爲硒硒有形三種亦與硫同其第一種爲紅粉在流質內結成沉下燒之可成花如硫花第二種爲黑玻璃之形第三種爲顆粒形即以炭硫消化之而令結成者在炭硫內比硫難消化此質加熱不至紅而已能鎔化變爲深黃色之霧此霧加熱能漲大同於硫霧

硒比硫難燒若在空氣內加熱則燒成藍色火發臭同於腐爛之辣根草甚奇而難當此因收空氣之水氣而成輕硒若在硫強水內加熱則變成綠色之水將此傾入淡水內硒又分開而結成

硒養

此質與硫養爲相配之質其取法將硒在養氣內燒之或將硒在沸硝強水內消化熬乾之而得白色之質加熱成霧而令凝結即得針引之顆粒以沸水消化之即成輕養

硒養之顆粒

硒養

此質之無水者尚無人取得其含水者之取法將硒與鎔化之硝同加熱令硒收得養氣其式爲

鉀養淡養上硒川鉀養硒養上淡養將此鉀養硒養以水

消化而添以鉛養淡養即成鉛養硒養將此質在水相和而不令沉下通以輕硫氣則其鉛與硫化合不能在水消化而水內含輕養硒養其式爲

鉛養硒養二 輕硫二 輕養硒養二 鉛硫 將此水熬至重率二六即不變化而其形同於硫強水加熱至五百五十度則發養氣而變爲硒養若遇金類即能令其收養氣亦與硫強水同又能消化黃金含硒養之鹽類質略同於含硫養之鹽類質若置於輕綠內加熱即能化分而成硒養遂放綠氣

輕硒與輕硫爲相配之質取法亦同於輕硫其氣更猛更毒水內含金類而遇之能令金類與硒化合而沉下亦同於輕硫

硒與綠化合之質有二種一爲硒綠乃棕色之流質易於自散一爲硒綠乃白色之顆粒此質在硫與綠相合之質內無有相配者

硒與硫雖有相同之性多端然硒與硫即能化合成二種質一爲硒硫一爲硒硫取硒硫之法令輕硫行過硒養而得黃色之質沉下

碲

碲與硒更多相同之處見於地產者更少於硒土闌西勒法尼阿地方金礦內有之有時見其未與別質化合者但平常與金類化合者爲多如鉛碲銀碲金碲此三質常見在一種礦內其色同筆鉛又如鉍碲亦有時見其天生者碲從礦內分出之法略與取硒同如將鉍碲礦合於鉀養炭養與木炭而加以大熱則成鉀碲遇水即消化而得紫紅色之水遇空氣而水內有碲結成其分劑數爲六四五碲雖爲非金類之質然與金類多有相同之處故有人謂之金類但不能與養氣化合而成木質究不可爲金類其形與鉍略同且常與同見其色紅而有金光所成顆粒甚脫加熱不必紅而即鎔加以更大之熱即變黃色之霧空氣內加熱即燒成藍火其火邊有綠色又發碲養二霧有甚奇之臭

硒與碲俱能在硫強水內消化而成紫紅色之水添以淡水即結成

碲與養氣合成之質與硒相同碲養之取法用硝強水所消化之碲傾於水內即得輕養碲養如將消化之碲加熱令沸即結無水碲養之顆粒碲養難在水消化而硒養則消化此即其辨碲養易於鎔化成黃色之玻璃形冷即變暗白色加熱蒸之能不變形而透過其爲配性甚弱然能與強性之配質合成能消化之質則碲養變爲本性

硒養

此質亦爲弱配性之質取法將硒同硝加熱令硒收其養氣而用鋇綠合鉀養硒養沉下用硫强水令鉀養硒養化分將其水熬至將乾卽成輕養硒養與輕養二分劑化合之顆粒加以小熱卽得輕養硒養若加熱至將紅卽變爲橘皮色之粉乃無水硒養此質不能在酸質內消化又不能在鹼質內消化加以極大之熱則放養氣而變爲硒養若以硒養之鹽類質加熱俱變爲含硒養之質

輕硒

此質能類硒與硒並碲與碲相似之性其臭同於輕硫其性亦大半相同如融和於水而見空氣卽有棕色之質結成冷遇金類水硒卽與金類化合而沉下輕硒爲氣質取法將鋅硒以輕綠消化所有含硒之質如鉀養硒養與木炭相和加熱令鎔化將此質以水消化卽成紫色之水含鉀硒化學家已得硒與綠之相合定質二種如硒綠爲黑色之質其霧茄花色消化於水卽得硒與硒綠其硒綠亦能結白色之顆利以多水消化則成輕綠與硒養硒與硫化合亦成二種質卽與硒與養所合之二種質相配俱可用輕綠氣得之俱爲暗棕色之定質二質俱爲硫之配質故能在硫鹼類質消化

硫類原質之總論

硫硒碲三質大有相關其性與形所有相同之處略同於綠氣一類之質

硫爲淡黃色之質易鎔化易自散無金光重率二·〇五其霧之重率二·二三硒爲紅粉或爲光黑色之塊如得其薄片有通紅色之光比硫難鎔難散重率四·八霧之重率五六·六五霧之六八碲爲光黃色之質比硒難鎔難散重率六·二·〇五其重率九·〇〇

硫之分劑數十六與養氣輕氣金類之愛力俱甚大硒之分劑數三九·七五愛力小於硫碲之分劑數六四·五愛力小於硒此原質爲非金類質與正電氣小力之金類質略在中間

燐

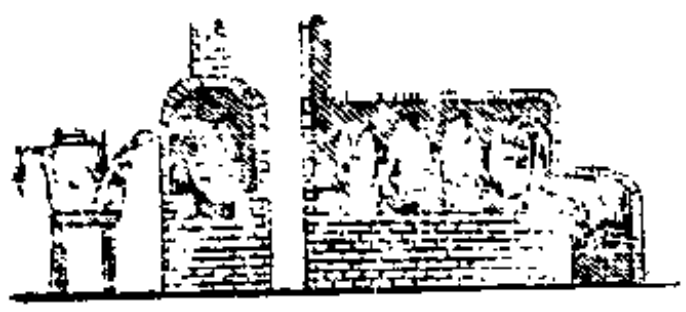
此原質全藉動物質內得之無有別種原質常藏於動物質者萬物之內並無獨成常與養並鈣化合卽三鈣養燐養地產者常見於卡布路來得與阿八待得等礦又凡生長植物之土內亦有之所以植物從土內吸食此質動物食此植物而亦得此質植物之實所含之燐多於枝葉故最宜於動物所食

動物食植物而得燐養等含燐之質故動物內之流定二

質多合燐養如骨內之燐養略有五分之三各國所用之燐俱從骨內取出茲將牛骨之原質列後以百分爲率				
動物質	三〇·五八	三〇·五八		
鈣養燐養	五七·六七	五七·六七		
鈣弗	二·六九	二·六九		
鈣養炭養	六·九九	六·九九		
鎂養燐養	一·〇七	一·〇七		

動物質乃脫母之料即節間之襯將此置於水內加熱並壓力即能消化而成膠此膠含炭輕淡養四質從前取此膠之法在空露之火內燒之然太費而料價又貴故加壓力於熱水而消化其料成膠或燒焙其料收取淡輕而得動物炭先作提糖之用提糖者用久而不能滅色即再燒之令其炭質燒盡得餘質爲骨灰此灰大半爲三鈣養燐養取燐之法將此骨灰與淡硫強水相和而加熱數小時則鈣養多變爲鈣養硫養而結成沉下其燐養則消化於水濾取其水熬成膠和以木炭粉而在鐵鍋內熬乾盛於瓷

第二百圖



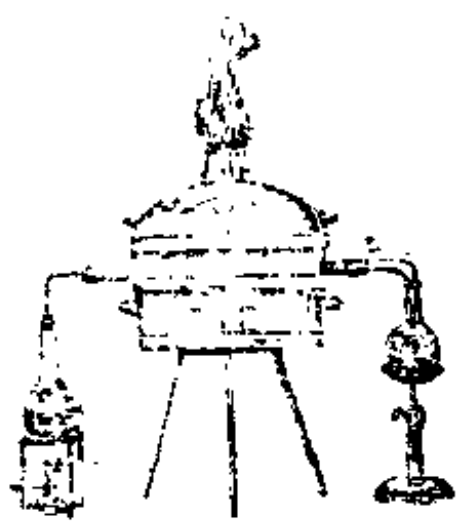
甑如第二百圖底加熱炭即收其輕氣與炭養氣放出而全能爲三鈣養燐養輕養燐養一炭二輕養燐養故用硫養而變化其式爲

三鈣養燐養一炭二三鈣養燐養一十炭養一燐或添以砂養而令砂與鈣養化合則所餘之燐養放出而全能爲炭所化分

又法用骨灰與炭相和加熱令輕綠氣行過其式爲

三鈣養燐養一三輕綠一炭二三鈣綠一八炭養一輕一燐此將乾炭粉一分盛於瓷管內灰細粉一分乾骨灰大半爲管之外面套以銅管安在炭爐加熱之一端連接甲瓶內盛乾食鹽與硫強水以發輕綠又

第二百一圖



十端用油灰粘連爲接管乙再通燐養氣放至空氣管加熱至紅燐即透過其多其輕氣與炭養氣之瓶內將瓷

內而燒因稍含燐之故

初成之燐色紅而質暗因含燐養與雜質去其各雜質之法以温水消化用麂皮作囊盛而壓之燐即滲出而雜質留於內先將此燐在淡輕水內鎔化收出所含之酸後以鉀養二鉻養加硫强水至有酸性將燐在內鎔化則鉻養令燐養與養氣化合而變爲燐養此質即消化於水內其燐以清水洗之而於水內鎔化用玻璃管吸取其燐令在管內結成平常所售者即此物燐宜常存於水內而不見光

受燐與養氣化合即發光加純養氣內或含炭輕氣少許之氣內或含松香油少許之氣內則與養氣化合而不發光

第二百二圖

前已言燐與養氣漸漸化合即生電臭氣燐分爲極細之粉易辨其與養化合之事如將燐塊置於炭硫少許之內而搖動速即消化以此流質傾在粗生紙上如第二百〇二圖在暗處待少頃則炭硫速散而紙上所餘之燐極細漸漸發光而燃

燐在橄欖油內稍加熱消化而傾入含空氣之瓶搖之或將流質置掌心按之即發大光

燐塊用濕布多層包之而露出少許在紙面或畫或寫如磨力過大而生火即浸於水後在暗處將其紙背焙以火或常遇空氣燐亦漸漸生白皮而或用熱鐵烙之燐即發光而燒有光閃爍其紙有燐之處變黑而燒燐已幾分與養化合則比純燐更易自燃若將燐數小塊盛於有塞之乾瓶漸加熱至鎔化而再搖之令幾分變爲紅色之燐養待冷開其塞即能自燃試將木片粘以硫而插入瓶內粘燐少許於硫外取出見空氣亦即自燃燐燃而硫亦燃木亦隨燃昔用此法取火如瓶塞加油令不洩氣燐可藏久不變性木片若不粘硫燐即不能

燃木因在木面生燐養一層而木不遇空氣也故自來火必加易燒之質或硫或蠟或巴辣非尼等質即可爲燐火所引燃如將燐塊以生紙收乾投入養氣之管而用玻璃蓋之置於暗處則不發光若移至抽氣筒罩內出其空氣即發光其養氣減至原數五分之一燐光始見又如將玻璃筒大於前管四倍盛以炭養氣取去

第二百三圖

而燐漸發光設有空氣一瓶內有發光之燐將紙片加以松香油一滴而挂於瓶內燐亦不能發光.

氣之小管置於瓶內燃化學家喜度弗云必加熱至八百度方變平常之燐而自燃加熱至五百度仍復爲平常之燐不至此熱度則變爲霧而不鎔化變形燐過消化常燐之料不能消化其重率與常燐亦不同常燐之重率一.八三變形者二.一四

平熱度內燐能漸漸變化而發白色之濃霧其臭略同於蒜暗處發光若不見空氣而加熱至五百五十度即沸而變爲無色之霧.

燐塊置於小瓶口以水浸滿或在試筒內用塞塞密塞中通一小管加熱令沸則發極大之光小管所出之水氣內含燐霧亦見藍色之火此火之熱不過二百十二度故遇易燃之物亦不燃燐亦可在炭養氣內蒸之而瓶口必浸於水內平常之燐有玻璃之形而不成顆粒如欲得顆粒可用炭硫消化而分出之須以洗燐之炭硫熬乾而

顆粒

變形燐

循常之燐變爲紅色即變形事之奇者如將燐在眞空內加熱至四百五十度或在不能燒之氣內即變爲紅色之變形燐此質加熱不能鎔變形燐與常燐之別略同於鉛與金剛石之別變形燐在空氣內不改變形發霧不發光不能摩盪自燃加熱至五百度仍復爲平常之燐而自燃化學家喜度弗云必加熱至八百度方變平常之燐不至此熱度則變爲霧而不鎔化變形燐過消化常燐之料不能消化其重率與常燐亦不同常燐之重率一.八三變形者二.一四

第二百四圖

試取變形燐之法如第二百〇四圖將平常之燐盛於瓶甲再置於盛油之盆乙加以四百五十度至四百六十度之熱瓶口接以彎管丁可添而通至水銀丙又一彎管丁可添

以炭養氣此氣行過鈣綠使乾加熱之前甲瓶預滿炭養氣可用簧夾斷其氣加熱略至四十小時大半已變其未變者可用炭硫消化而分出之須以洗燐之炭硫熬乾而無質爲度則其紅質即變形燐.

多取之法將常燐二百磅盛於鐵鍋加熱至四百五十度二三十日之後變成硬脆之紅色質用石磨在水中磨之用炭硫或用鈉養水消化末變之燐加熱之事必極愼因熱六至五百度則紅色之燐欲還原形而放出變化時所收之隱熱放熱之時因自生多熱其質有幾分變爲霧試驗此還原之事可以紅色燐少許盛於小試筒內則筒之冷處有平常之燐滴滴凝結其變形之顏色不能定多取者常得暗棕色若用更精之法造之可得光紅色有化學家將燐與鉛相和加熱鎔化後用淡硝强水重率一一者消化其鉛卽有餘質爲燐之顆粒其形與光略同於鉀之顆粒卽斜立方形

常燐最毒變形燐則略無毒故將常燐與油相和卽能殺鼠與甲虫之類嘗有小兒嬉弄自來火而嚙食其燐因此毒死用常燐造自來火必有燐霧發出工匠多吸其氣牙牀骨漸致腐爛無法可治故造自來火之家必在廠之四面通風或常放松香油之霧始能稍免其弊近用變形燐代之則不發惡霧惟不及常燐之靈試將二種燐同置於盆內而遇燄少許則常燐立燒而變形燐不燒

黑燐之取法將常燐加熱至稍大於鎔度而忽加冷卽得黑色如加熱至略沸之度而忽加冷卽得稠質如膠形

常燐能與養氣綠氣溴碘硫並大半金類一遇化合故燒含燐養之質而其旁有能收養氣之質如炭等若用金或鉑之鍋必致銹壞如將鉑鍋燒含燐之植物或動物成灰鉑面必發毛鐵或銅含燐少許其性大變燐有一奇性能令流質內消化之金類從水內分出而得金類原質如將燐塊置於銅養硫養水內則外面生銅皮一層所放之養氣爲燐所收故鍍金類之事能得其益處如有細紋之物可先浸於含燐之流質卽燐與以脫或炭硫消化者在內不久取出而再浸於含銅之流質則生銅皮一層紋雖極細亦不差又以同法用金水或銀水卽可鍍金或銀

銀綠之淡水用極微之燐片浮在水面則水面生極薄之銀皮一層用玻璃輕輕撈起而使皮粘於上則有各種顏色如綠與茄花等其色在皮之厚薄其厚處爲銀之本色所有之光卽回光如稍加以熱卽得各種紅色與葡萄色又如將金綠之淡水必用蒸水所化者傾入極淨之瓶另將以脫消化之燐數滴添入瓶內卽得艷紅色之水其紅色卽極細之金點所成此瓶置於靜處數月不動金卽沉下爲紫色之粉而水卽清如其水內含鹽類之雜質則其金粉爲藍色或藍紫色從以上各事可見玻璃與資易作

各種顏色

自來火

此物當名洋焠子將木條之端粘以硫或蠟或巴辣非尼再粘易燃之料造此料用硫或鉀養綠養以燐與鉛養並膠各物相和成稠質此料研時即生熱其燐遇放養之質如鉀養淡養或鈉養綠養或鉛養火即易旺用膠之意令其料相粘於木條英國所造者用鉀養綠養此種用時常發響日耳曼所造者用硝或鉛養淡養或鉛養或鉛養此種不發響

變形燐作自來火則用鉻硫因不易燃故加極細之玻璃粉或用普藍或硃爲適觀合此料之法將膠與鉀養綠養或硝在熱水內消化而添以燐掉之極勻熱必常得九十度再將玻璃粉或細砂掉勻之而鋪在平面之石下用水氣加熱將木條之端沾在膠內晒乾即成其木條須預粘蠟或硫

近有法只擦於匣外之砂皮而燃別處則不燃此用鉀養綠養及鉻硫並玻璃粉與膠相和將粘蠟之木條蘸此料匣旁之砂用變形燐與玻璃粉並膠成漿而勻敷之法國人所作在木條之二端粘料折斷而以二端相磨自來火果能不必用燐則可免易燃之險並工匠之受病且造燐所費之鈣養燐養甚多而此質原應爲農家壅種之用英國有一廠每年用燐十餘噸所用之骨極多近有人用鉀養綠養與鉛養並硫養代燐雖可用而不及燐之靈

小造之法將硫鎔化而粘於軟木條之端用膠三十釐以水二錢消化再將平常之燐二十釐添入而掉勻又添鉛養十五釐鉀養綠養細粉五十釐木條蘸此料內在空氣內自乾此爲舊法如欲作新式則將鉀養綠養十釐相和另將膠二十釐以水二錢消化而與前料相和成漿又將硫或蠟鎔化蘸於木條之端而再蘸於前漿作砂皮之法將變形燐二十釐極細玻璃粉十釐亦與膠水相和而敷在厚紙待乾應用

爆碟之料

變形燐鉀養綠養各來克玻璃粉用醋相和成膠點於銅冒之內待乾再用醋類消化之各來克封面以避濕氣與水

合製之時必宜極慎將鉀養綠養細粉四釐盛於小盆內以醋六滴沾於上再倂變燐四釐用象牙刀伸手掉勻掉時必極輕重壓則生危將此料均數厚生紙十條在靜處待乾試置於地面而以木榦壓之則爆製極猛卽用刀壓

之恐有碎斷其刀之險若將木條之端沾以硫強水則遇軟布輕包離地擲下則爆裂極響此爲磷彈之小樣

磷與養合成之質

磷與養氣化合今已考得有據者祇有二質即磷養與燐養或云尚有燐養但此質並無實據又有燐養此質不能從水內分取之茲將其各質列後

燐養　燐六十二分　養八分

燐養　燐三十一分　養八分

燐養　燐三十一分　養二十四分

燐養　燐三十一分　養四十分

燐養

此質爲含燐之最要者前言萬物遇燐多有此形長養動植物之質必有燐養在內如新發芽之地而欲考其能養人與物者專以有無燐養爲斷又如工藝內有數事必藉燐養而成如印花布等

地產所有含燐養之質俱雜鈣養如燐礦與卡布路來得及阿八待得等此三種石俱有鈣弗而骨內亦有鈣弗與鈣養燐養相合故化學家以爲此種石類原藉生物而成其燐礦爲土形之料西班牙國愛斯脫辣買佗辣地方所產極多阿八待得產於英國谷奴握辣地方在錫礦之脈內常見者爲方柱形之顆粒西名阿八待即騙字之意化學初行之時化分此石之人徃徃候認爲別種以上二種石英國農家所用極多可以當糞大半爲西班牙國與拿而會國並聖美里加所產

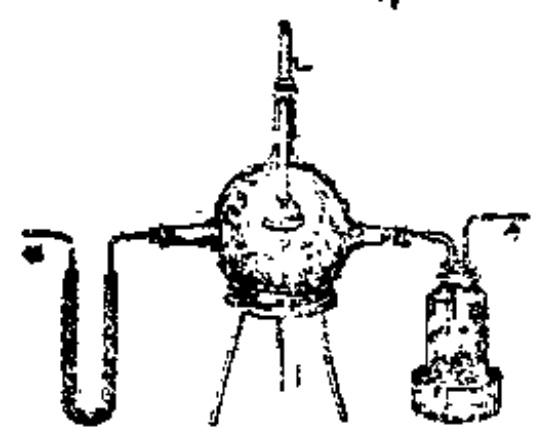
卡布路來得多產於英國其形爲圓塊前人以爲動物之糞變成石故名爲卡布路即糞之意來得即石之意

大洋內有數處大島歷年多有海鳥相聚作巢生卵捕食魚蝦等物其糞落在島上每年加厚一層現在英國往取以爲農家之用謂之阿奴此質多含燐養與鈣養並鈉養化合又有農家所用鈣養燐養之質大半令與硫養化輕養燐養可自骨灰得之所有鈣養之大半令與硫養化合濾取其流質而添以淡輕養炭養減其酸則未變化之鈣養燐養凝結沉下而燐養變爲淡輕養燐養此質爲燐養與水並淡輕所成熬乾之而再加熱則淡輕放出而有輕養燐養鉻化待冷結成玻璃之形但此法所取者常含淡輕並含骨內所分出之鈉養

淨輕養燐養之取法將燐與重率一·二之淡養令與養氣化合將所得之質在瓷鍋熬乾俟輕養燐養發出濃白霧而將自散爲度其式爲

五輕養淡養上燐二輕養燐養上二輕養上五淡養初變化之時所成燐養為明玻璃之形收得空氣內之濕氣而變流質但此輕養燐養所含之輕養不能加熱分出故欲作無水燐養必在乾空氣內燒燐而得之多造之法如第二百〇五圖將燐盛於小瓷杯甲挂於管下燐能在管口添進此管與杯挂於大玻璃球中如圖左邊之管通至瓶內此瓶即收無水燐養瓶又有小管丙通至吸氣之器全器備齊即將熱鐵絲插入乙管引燃甲杯內之燐後再添燐因杯已熱而能自燃乙管之上口在燃時塞之少頃以玻璃片亦用熱鐵燒盡之後取去罩而速用象牙刀刮取藏於塞緊之乾瓶無水燐養可加大熱鎔化亦可蒸之而不變形其最奇之性與水有大愛力若遇空氣即多收其水而消化為流質即輕養燐養故化學家用收各質內之水雖硫強水內之水亦能收出投在水內則發嘶聲如熱鐵之淬水但不能立刻消盡數小時內必有燐養白片少許不消化燐養能與水若干分劑化合成三種與硫養相同而各質不同與本質合成之鹽類亦不同惟硫強水所成之鹽類質俱屬相同

第二百五圖



第二百六圖

無水燐養以水消化則水內必有含水一分劑之燐養即輕養燐養故化學家用收各質內之水雖硫強水內之水亦能收出投在水內則發嘶聲如熱鐵之淬水但不能立刻消盡數小時內必有燐養白片少許不消化燐養能與水若干分劑化合成三種與硫養相同而各質不同與本質合成之鹽類亦不同惟硫強水所成之鹽類質俱屬相同

無水燐養以水消化則水內必有含水一分劑之燐養即輕養燐養故化學家用收各質內之水雖硫強水內之水亦能收出投在水內則發嘶聲如熱鐵之淬水但不能立刻消盡數小時內必有燐養白片少許不消化燐養能與水若干分劑化合成三種與硫養相同而各質不同與本質合成之鹽類亦不同惟硫強水所成之鹽類質俱屬相同

無水燐養以水消化則水內必有含水一分劑之燐養即輕養燐養故化學家用收各質內之水雖硫強水內之水亦能收出投在水內則發嘶聲如熱鐵之淬水但不能立刻消盡數小時內必有燐養白片少許不消化燐養能與水若干分劑化合成三種與硫養相同而各質不同與本質合成之鹽類亦不同惟硫強水所成之鹽類質俱屬相同

銀養燐養其式為

銀養淡養上輕養燐養二輕養淡養上銀養燐養如將輕養燐養水在瓶內加熱數時而添以銀養淡養則無結成之質若添淡輕二滴減其酸性即有暗白色之質結成即二銀養燐養此因燐養變二輕養燐養之故其式為

二輕養燐養上二銀養淡養上二淡輕二銀養燐養上二淡輕養淡養如將二輕養燐養水添以水而加熱令沸多時用銀養淡養水少許試之即結成黃色之質為三銀養燐養其燐養已變為三輕養燐養其式為

三輕養燐養上三銀養淡養上三淡輕二銀養燐養上三淡輕養淡養其二二輕養燐養不能用前法得其淨者

其質俱含燐養與輕養別種分劑化合惟有一法能得其顆粒即將二鉛養燐養以輕硫消化之將流出之水置於硫强水盆上在眞空內化散之。

又以同法可得三輕養燐養之顆粒此質平常謂之眞燐養因是製造內常用之質乃此質之鹽類可見各分劑水之燐養能與本質化合其本質之分劑數同於所含水之分劑數如輕養燐養爲一本之配質即與本質一分劑化合如鈉養燐養等又二輕養燐養爲二本之配質與本質二分劑化合如二鈉養燐養等又平常燐養即三輕養燐養爲三本之配質如三鈉養燐養等。

二輕養燐養三輕養燐養與本質化合未必得水之各分劑數必有同質化之又有含二種本質者如二鈉養輕養燐養此質爲三輕養燐養所成內有水一分劑未與之化合又如鈉養淡輕養燐養內有水一分劑不與本質化合有一分劑以鈉養代之又有一分劑以淡輕養代之又可用二輕養燐養令輕養一分劑與鈉養化合而成鈉養輕養燐養。

鹽類質含水或淡輕養若加以熱則三本與燐養合成之質可變爲二本與燐養合成之質或一本與燐養合成之質如將平常斜立方形之二鈉養輕養燐養二十四輕養

之顆粒盛於小瓷鍋內加熱如第二百○七圖則藉水爲本者鎔化而漸乾爲白色之質若加熱不過於三百度則所得之質爲二鈉養輕養燐養將此質以水消化之即得鹼性之水紅試紙遇之即變藍色若添以銀養淡養即不能令紅試紙變藍色則有三銀養淡養之質結成而其水有大酸性其式爲

二鈉養輕養燐養 1 三銀養淡養 ‖ 三銀養燐養 1 二鈉養淡養 1 輕養淡養如將二鈉養輕養燐養之乾質用酒燈加大熱則放出輕養而變爲二鈉養燐養以水消化之即得鹼性之水再添以銀養淡養即結成白色之質其性爲中立其式爲

二鈉養燐養 1 二銀養淡養 ‖ 二銀養燐養 1 二鈉養淡養如將鈉養淡輕養燐養八輕養之質以水消化之即得鹼性之水加添以銀養淡養即結成黃色之質而其水變酸性其式爲

鈉養淡輕養輕養燐養 1 三銀養淡養 ‖ 三銀養燐養 1 鈉養淡養 1 淡輕養淡養 1 輕養淡養如將此質盛於瓷鍋加熱即鎔化而放出水與淡輕餘質爲明玻璃之形即鈉養燐養消化於水稍有酸性若添以銀養淡養即成白

色之質稠膩如膠其性爲中立其式爲

鈉養燐養 上銀養淡養 二銀養燐養 上鈉養淡養 其鈉養燐養之顆粒加熱至二百○二度令乾即成鈉養燐養輕養再加熱至三百度即變爲鈉養輕養燐養此質與前質之別因水在內化合而前者未化合凡含燐養之質合於含輕養之鹼類質或含炭養之鹽類質加熱鎔化即可變成含三本之燐養質燐養之配性易變爲本性又易復爲配性因此能成令物有生命之料如人身內之燐爲最要之物而說者謂人之思慮藉此而生有化學家以燐養爲三酸質合爲一酸質而成

燐養

此質爲燐綠燒而成如將燐盛於長玻璃管而加熱用極小之管吸乾空氣行過即燒得淡藍色之火變成無水之白點如霜結在管內燐養比燐養更易變爲霧亦易收空氣之濕氣如盛於管內封密而加熱即化分成燐與燐養其式爲

五燐養 二三燐養 上燐

取輕養燐養水之法將燐數條分盛於各管內管之二端空露而勻排於漏斗漏斗之下口通於瓶口用玻璃罩有孔能多通極濕之氣但所得之水另含燐養如欲得其淨者須將燐在水內加熱鎔化令綠氣漸漸行過則所生之燐綠爲水化分而成燐與輕綠其式爲

燐綠 上六輕養 二三輕養燐養 上三輕綠加以輕綠水化散即得輕養燐養結成方柱形之顆粒燐養所含之水不能加熱若加以熱則化分爲輕養燐養與燐輕其式爲

四三輕養燐養 二三輕養燐養 上燐輕

燐養易收空氣之養氣而變燐養因易收養氣故便於分出數種流質內之金類如銀養淡養水能分出其養氣而成極細之銀粉所以久存燐塊之水添以銀養淡養即知爲含燐之水又如燐養水能化分硫養水成輕硫並有硫分出因所成之輕硫能爲硫養化分其式爲

二硫養 上二輕養 上三 三輕養燐養 二二輕硫 上三三輕

養燐養

昔日化學家以燐養爲三本之配質與平常之燐養相同但近日始知只能與本質二分劑化合爲限如燐養水加以鈉養水至稍餘後漸熬乾成顆粒其質爲二鈉養燐養十一輕養此顆粒雖加熱至五百七十度只能分出水十分劑故以爲餘水一分劑屬於燐養如過此熱度之顆粒其質爲二鈉養輕養燐養即二鈉養燐輕養若能分取燐

輕養卽輕養燐養則可爲有據之事如燐養果爲二本之配質則應成二種鹽類質與二本之燐養相同然有配性之合燐養質只有本質一分劑其餘分劑以水代之如銀養與燐養合成之鹽類質加熱至二百十二度而乾之卽得銀養二輕養燐養如以爲有燐輕養者其質爲銀養輕養燐輕養若加以熱則含燐養之鹽類質變爲含燐養之質因所含之水放其養氣而爲燐養所收其輕氣卽放出間有燐輕氣同時放出

燐養

無水燐養尙無人能分取之故謂之虛質如將燐合於銀養輕養而與水相和加熱令沸則水化分而與燐之一分化合成燐輕此質遇空氣能自燃又能自放散其水之養氣與燐之他分化合成燐養隨與銀養並水化合成銀養燐養如將此水乾之卽得顆粒其質爲銀養二輕養燐養燐遇銀養輕養而變化之式爲三銀養輕養上六輕養上燐二三銀養二輕養燐養上燐輕同時更有三銀養燐養變成乃已變化之料所成

銀養二輕養燐養消化於水而以硫强水化分之則令銀養變爲銀養硫養所得之流質漸乾之卽得三輕養燐養其式爲

二三輕養燐養二三輕養燐養上燐輕若遇空氣卽收養氣而變爲燐養比質比燐養更能收雜質之養氣益燐養不能收銅養與燐養之養氣而分出若銅輕此質加熱令銅養硫養水漸加熱卽成黑色之質爲銅輕養燐之鹽類質變爲含燐養之滯卽化分成銅粉而放輕氣

三輕養燐養含輕養三分劑故前八以爲三本之配質但此質所成之各種鹽類質俱合本質一分劑其餘二分劑爲水雖加極大之熱而水不能散出卽以銀養爲本所成之鹽類質爲銀養二輕養燐養故此質常謂之銀養燐輕養則其含水之配質爲輕養燐輕養卽等於三輕養燐養如此爲一本之配質與輕養燐養同如將合三輕養燐養之質其銀養燐輕養可爲藥材之用倘將其水熬乾之時忽然爆裂甚猛或因放出輕硫之故

含燐養之質可用燐養成之而養之一分劑用輕氣代之如二鈉養燐養之養一分劑以輕代之卽成二鈉養燐輕養又以同理鈉養燐輕養可以鈉養燐養成之卽其養之二分劑以輕二分劑代之

燐養

燐在空氣內燒盡之後其盆內所餘之黃粉或紅粉化學

家以爲燐養然常有燐養甚多在內如第二百〇八圖用

第二百八圖

玻璃瓶盛水與燐加熱令燐鎔化用銅管插至瓶底而通養氣則養氣在水面成泡遇水面之空氣而發閃甚亮其燐成紅色之雪花形前人以此質爲燐養今則知爲變形燐若將燐之小塊以燐絲蓋滿之而令見空氣後浸於水內加熱即有結成黃色之粉此眞爲燐養加以大熱即變紅色若在空氣內加熱即能燃

燐與輕合成之質

燐與輕本不能一經化合惟有代養之法能成質三種俱爲含燐與輕之質

燐輕　含燐三十一分　含輕三分

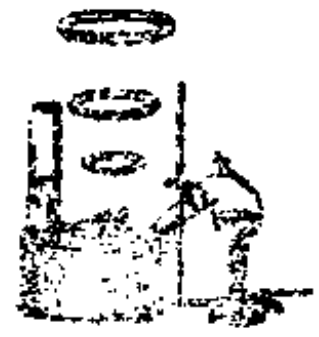
燐輕　含燐三十一分　含輕二分

燐輕　含燐六十二分　含輕一分

各質之內燐輕爲最要以三輕養燐養加熱詳見燐養得無色之氣質其臭如爛魚見光即燃燒成白色之火而成燐養之濃霧其質比空氣稍重其重率爲一·九加以大壓力即成流質平常取此氣之法將燐置於極濃之鉀養水內加熱令沸則水化分而其輕氣與燐之一分化合其養氣亦與燐之一分化合成燐養此質再與鉀養化合其法將

燐數塊盛於小甑如第二百〇九圖甑內略滿鉀養濃水

第二百九圖



甚重率須一·三若將平常之鉀養一千總消化而得此重率加熱之時其餘頸之口不可先沒於水底必俟有自燃之氣在口成火始沒在水底其餘不可太近於人面恐有襍裂之事瓶內須滿水而不雜空氣此氣含燐輕因水爲鉀養燐養所化分故放出輕氣其氣過水而出於空氣每一泡遇空氣而燒得極白之光漸上升而成光環如圖式放稜之烟亦常見此環形如令此氣之一泡通入養氣瓶內則發極亮之光瓶或不牢必致磔裂若在養氣內添以綠氣少許即能每泡必燃否則有數泡進瓶而不燃至積多之後而燃瓶必磔裂燐輕氣通過一管而外有氷與鹽發冷則管口所出之氣不能自燃惟見火亦燃管內浙含之流質爲燐輕原在氣內成霧形故遇空氣即能燃已變爲流質必待化霧而能燃若遇日光則其流質化分爲燐輕並黃色之定質即燐輕此質不能自燃若存在瓶內則有燐輕凝在瓶邊而不能自燃如其瓶置於暗處則不變化而尙能自燃

松香沖數滴添入此自燃之氣內氣即不能自燃若再添

淡養少許又能自燃

燐輕氣通過數種金類之水則其金類與燐化合如過銅養硫養即成黑色之質爲燐銅其式爲

三銅養硫養二燐輕二三輕養硫養工燐銅將此黑質與鉀衰水相和加熱則發出自燃之燐輕氣此因變成銅衰燐輕與鉀養燐輕用此法與鉀燐而其鉀燐爲水化分成燐輕與鉀養燐輕詳見燐養此質與無水燐養極相似因在養氣內加熱令沸能收養氣而成燐綠養即與無水燐養相配且亦易收綠氣而變爲燐綠此質有簡法可取將燐消化於炭硫而令綠氣行過但此必先加冷方可通以綠氣將所得之流質熬乾即有燐綠結成白色柱形顆粒熱不至二百十二度而自散遇空氣即發霧因有輕綠變成若浸於水內即化分成燐養與輕綠其式爲

燐綠二八輕養二三輕養燐養二五輕綠若在空氣內自消化則化分之事不全即變成燐綠養其式爲

燐綠二二輕養二燐綠養二二輕綠

取燐綠養之法將燐綠與無水燐養相和加熱其式爲

二燐養二三燐綠二五燐綠養又法將燐綠以成顆粒之砒養相和而蒸之其式爲

三燐綠二二三輕養砒養二三燐綠養二六輕綠二砒養有數種含水之生物酸質如色克西尼酸等可得其無水者與此所得無水砒養之法同即與燐綠相和而蒸之所

燐與綠合成之質

燐綠化合之質常與燐養化合之質相對即燐養與燐養

透過之燐綠蒸溜器內二百三十度乃無色發霧之流質味辣而氣臭置空氣中一七能爲水所化分成輕綠與燐養此質之用最宜於治療生物質變化

亦與硫氫相似之處故疑輕硫氣遇燐綠則應成一質與燐綠蒸相配即燐綠硫一二輕綠此爲無色發霧之流質遇水而潮化分成燐養與輕綠並輕硫其式爲

燐綠硫一八氫二三輕養燐養一三輕綠一二輕硫將燐綠硫合於鈉養則放其綠氣而爲鈉所收又收養氣等之式與三鈉養綠養二十四輕養相配而其取法之式爲

燐綠硫一六鈉養二三鈉綠一三鈉養燐養硫又可用別種金類本質合成相似之鹽類質或更有一質燐養流與燐養相配之質但不知有人取得否

燐綠含燐霧一體積綠氣六體積壓緊而爲四體積此以養氣一分劑爲一體積其濃霧之重率四八七五

燐綠之霧其重率爲三六五四含燐霧一體積綠氣十體積壓緊爲八體積但平常之雜霧質含四體積此以養氣四體積如置於管內加熱至此度能見其分出綠氣之色

燐綠養內之燐霧一體積合於綠氣六體積與養二體積壓實爲四體積其霧之重率爲五二九

燐綠硫之體積與燐綠養相對其硫霧二體積熱至一千九百度同於養二體積之容積所以燐綠硫之霧其重率爲五八七八

燐溴化合之質並燐溴與養化合之質亦與燐綠化合之質相對

定質之碘與燐化合甚猛若此二質在炭硫內消化而相遇則其化合不甚猛能得二種燐碘合成之質一爲燐碘與燐綠相對一爲燐碘此質在燐與綠與溴與養化合之時易成質無有相對者

平常之燐置於炭養之瓶內加熱鎔化而添以碘少許倏忽而成紅色之變形燐其所需之熱度甚少於別法所需之熱度其故因負電氣性之碘令燐與碘化合之時易成紅色之變形燐此質受熱碘即與燐分離所分出之燐即變形燐所放之碘與未變形之燐相合仍如前法變化

燐與硫合成之質

此二質可以一遇相遇而化合若用平常之燐其事頗屬

危險故必在水內爲之最穩之法可將變形燐與硫在炭養之瓶內加熱合化合

燐與硫化合之質有三種與燐養化合之質相配其燐硫與虛燐養相配燐硫與燐養相配燐硫亦然

燐硫爲黃色油形之質不遇空氣即可蒸之燐硫爲黃色之定質易於消化不遇空氣而蒸之即成顆粒之形取法

將燐綠令遇輕硫其式爲

燐綠上三輕硫二燐硫上三輕綠

燐綠消化之後而成顆粒易於燐硫燐與硫合成之質爲硫酸質同於燐與養合成之酸質

淡輕與無水燐養合成之質

淡輕與無水燐養相遇即成含淡與燐之質數種如考其各質之取法則稍能明一大類生物質之理此類名阿美弟類無水燐養遇淡輕氣即發大熱其所成之質即非淡輕燐養因此必藉水而成其質爲燐阿美酸此質有淡輕養二輕養燐養之原質減水四分劑其式爲

淡輕上燐養二輕養上淡輕燐養即燐阿美酸如將燐阿美酸在水漸漸加熱即變爲淡輕燐養二輕養燐養

淡輕燐養燐阿美酸令乾淡輕氣行過其面上即放出其水六分劑放出即成如將燐養二阿美弟加熱即放出淡輕而變爲淡燐養其式爲

式爲

淡輕輕養淡輕燐養即淡輕燐阿美弟二燐養上五輕養上淡輕燐二淡輕上三輕養

前人不知此質含輕氣亦不以爲奇因不遇空氣可加熱至紅而不變遇綠氣亦不變遇淡養雖改變而亦慢

淡輕遇燐綠養其變化之式爲燐綠養上三淡輕二三輕綠上淡輕燐養即燐三阿美弟輕綠遇其所餘之淡輕又成淡輕養輕綠可用水洗去其燐三阿美弟乃白色不消化之質不易爲强水並驗類所變化此質可謂之三淡輕養燐養少輕養六分劑

燐綠硫令遇淡輕即成燐硫三阿美弟其式爲

燐綠上三淡輕二三輕綠上淡輕燐綠硫即燐阿美弟三此質亦可謂之三淡輕硫燐阿美弟其輕綠與水相和加熱令沸即得一最難消化之質名爲燐養二阿美弟其式爲

淡輕遇燐綠之變化其式爲

燐綠上二淡輕二輕綠上淡輕燐綠即燐阿美弟其輕綠與其所餘之淡輕合成淡輕養輕綠如將淡輕燐綠加熱令沸即得一最難消化之質名爲燐養二阿美弟加熱即放出淡輕而變爲黃色不能消化之質昔以爲淡燐今名爲燐阿美弟其

淡輕燐養二淡輕上淡燐養此質可用之淡輕養二輕養燐養少水六分劑

燐養之阿美弟類乃淡輕與燐養合成之質而放去其水幾分劑其式爲

淡輕養二輕養燐養丁六輕養二淡輕燐養

二淡輕養輕養燐養丁六輕養二淡輕燐養

三淡輕養燐養丁六輕養二淡輕燐養

以上各質若與鉀養輕養相和而加熱卽收水之原質而放淡輕與鉀養燐養

鉀

畸背之化學家以鉀有金類之色並能傳引電氣故列於金類之內然近時之化學家考其變化之性並合成之雜質以爲與燐大相似當列於非金類之內

萬物內所含此質與硫類之原質略同亦不能與養合成爲本之質其未與別質化合者卽天成之鉀然能與金類質化合又能與硫化合而成一礦茲將尋常含鉀與硫之礦列後

鉀硫　紅色　卽雄黃　鉀硫　黃色　名石黃　卽雌黃　又

鉀與硫合成之質有酸性故再能與別種含硫之質化合如紅色銀礦爲三銀硫鉀硫又一種名脫難奈得礦卽含鉀與硫並鐵硫並銅硫合成一礦又如灰色銅礦內含鉀硫銅硫銀硫鋅硫鐵硫等硫其鉀又與養化合成一種礦名千多來得含鉀養與銅養又有一礦含鈷名爲鈷布路麥卽三銅養鉀養

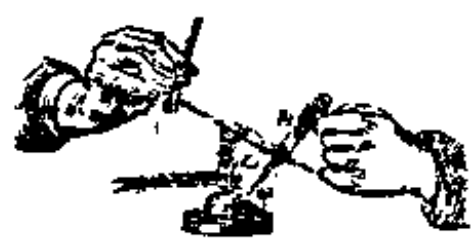
常法取鉀蓄含鉀之鐵礦又有數種礦因取別金而兼得不多取將鐵硫鐵鉀礦盛於火泥罐再置於鐵壳內而加以大熱鉀卽變霧升出結成皮一層有金光之色如欲小製造工內所用含鉀之質惟鉀養其純鉀質無有大用故試可將鉀養二分新木炭一分相和而盛於罐內如第二百十圖將木炭細粒蓋滿罐面而置於爐內令罐內之炭得紅熱則炭下所升之鉀養過熱炭而放出養氣變爲純鉀作此事須將鐵板一塊內作圓孔比罐口稍小蓋於罐口用此鐵板之意令罐內之火不得上再將一罐與前罐之口徑等覆

第二百十圖

於鐵板之上其底作小孔放氣再將上下二罐並鐵板用火泥封極密不稍洩氣各事如圖即加熱其炭分出鉀質

其式爲

第二百十一圖



鉀養上炭二鉀上三炭養

又有簡法亦用鉀養分取此法且能

試驗各物含鉀與否如第二百十一

圖甲爲日耳曼玻璃管其一端吹火

引長使尖而封之將鉀養少許盛於

管之尖處再將木炭數小粒加入管

內如乙以紙條爲柄而手執之用吹

火筒在木炭處加熱令紅即移至鉀養處加熱令所發之氣行過熱炭則管內必生皮一層如丙此皮之色甚光略同水銀

無論何法得鉀其色俱有金光略與鋼相同其質甚脆重率五七加熱不能鎔化若封密於罐而加熱即能鎔化加熱至三百五十六度則變爲霧其尋常之塊遇空氣不變化磨爲粉而濕以水漸變爲鉀養空氣內加熱則至一百六十度而速與養氣化合放出白霧即鉀養發臭略同於蒜又稍同於燐在空氣內加熱至紅有淡藍色之火若在養氣內燒之則發大光不能在水內消化亦不能在尋常能消化之質內消化此性與金類略同若置於淡養內即收養氣而速消化

鉀與別質之相關略同於燐在綠氣內能自燃又與硫易化合又能與多種金類化合雖鉑亦能化合凡金類含鉀少許性即大變化學家疑有一種變形鉀與變形燐相對者人如食純鉀暫時尚不覺久則在腸胃內與養氣化合而變鉀養人即受害

鉀與養合成之質

鉀與養氣化合成酸質二種與燐養燐養相對即鉀養與鉀養其分劑數列後

鉀養含鉀七十五分養二十四分即矾霜

鉀養含鉀七十五分養四十分

鉀養

鉀在空氣內燒之與養氣三分劑化合即成鉀養此事與燐有不同之處製造之工鉀養之用處甚多如造玻璃並數種顏料並小鉛子等是也鉀養並與鈉養或鉀養化合者俱從此質造成又有一切含鉀之雜質大半藉鉀養成之鎳養鈷礦之內有時見鉀養顆粒少許

鉀養之取法將含鉀之鐵礦燒之而令空氣行過則鉀變爲鉀養而硫變爲硫養引入大凝房內則鉀養結成極細

之粉其鐵亦與養氣合成鐵養或鐵養硫養房內所積鈾養既多即開門取之但此最險因鈾養易飛散而竄入人之腹內應作皮套護其身而以濕布蓋口鼻始免細粉吸入腹內

取得之粗鈾養盛於鐵甑內煽之即得半明半暗之質從之變爲全暗再从則同於無釉之瓷藥肆出售之鈾養乃極細之白粉與白麵粉相似易於悞視幸其質較重手指撚之即易別其重率三·七以顯微鏡察之有細碎玻璃形之小粒兼有八面形之顆粒鈾養稍加熱則變軟封在玻璃管內則不能鎔化若熱至三百八十度即變爲霧其霧遇冷面即結光亮八面形之顆粒如將此質盛於小管而封密一端在上半先稍加熱後再加熱於鈾養其上半先加熱之故因不欲其速結若先過速顆粒難成其八面形之顆粒以雙筒顯微鏡窺之最易辨識或言鈾養盛於長管鎔化管之二端封密蓋於熱沙之內待冷之後即成柱形顆粒管內所有大於三百九十度熱之處方成此種顆粒有一簡法易辨含鈾養之質將炭一塊燒紅撒其質於上即發蒜臭甚烈此因熱炭令鈾養化分若爲未化分之霧本不發臭鈾養難在水內消化故置於尋常之流質不多消化而大半沉下加用此質爲毒料亦屬不便悞食其定質至腸胃最難消化而入血內故易致吐出其味極淡即此可知其難消化

鈾養浸於水內如與水有推開之性其相聚於水面之上但附於氣泡之外而成白球此球常乾而不肯爲水所濕若與水調和而俟數小時則水二十兩祇能消化鈾養二十釐八之毒死極少須二釐半如將鈾養之粉盛於杯內而以沸水傾入冷後雖有消化者不過四百分水重之一即二十兩消化二十二釐

鈾養粉在水加熱令沸二三小時則水百分能消化鈾養十一分半待冷之後結成八面形顆粒其結成之數約有九分所餘未分出者有二分半即水二十兩內消化二十九釐可見鈾養在水沸多時則消化甚多或言此因暗形鈾養質變爲玻璃形之質而易在水內消化如將鈾養與水等重盛於玻璃瓶封密而加熱則鈾養全消化漸冷之時先結柱形顆粒後結八面形顆鈾養水遇藍試紙稍現酸性

鈾養易在熱鹽強水消化因有一分變爲鈾綠漸冷之時有一分結成八面形之大顆粒或言將玻璃形之鈾養在熱強水內消化待冷之時結成顆粒常發閃光其暗質鈾養以同法試之並無閃光

玻璃形之重率比暗質者更大其鎔化則爲更易暗質者之性略與成顆粒之鉀養同

各種鹼類水亦能消化鉀養其消化而變成之質冷時亦有顆粒結成鹼類水消化之力大於水鉀養水消化之鉀養有時結成柱形顆粒此種顆粒亦見天成者如將鹼類水消化鉀養再將鹽强水少許添入則有白色之鉀養結成

鉀養有一奇性能令動物質不臭爛如皮等質令收鉀養在內則永不壞所以考究動物學者常用此質爲久藏作標之用

含鉀養之質

鉀養不能滅鹼類質之鹼性若加以熱纔能化分鹼類與炭養化合之質故爲弱酸性之質如淡輕養鉀養最易化分遇空氣即放淡輕又如鉀養在加熱之淡輕水內消化冷則結成八面形之顆粒雖淡輕水甚多仍能結顆粒

鉀養炭養或鈉養炭養合於甚多之鉀養鎔化即變透明之質略同於硼砂玻璃其質爲鉀養二鉀養或鈉養二鉀養如將鹼類含鉀養之質與鉑同燒鉑易鎔化而成鉑鉀

另有鉀養少許變爲鉀養其式爲

五鉀養二三鉀養上鉀鹼類與鉀養合成之質比諸鹼類與鉀養合成之質更大其鎔化則爲更易暗質者

養者同時有鉀分出

鉀養之酸性甚弱故鹼類與鉀養合成之質最易自改變所以難定爲一本或多本之質惟銀養與鉀養合成之質含銀養三分劑即重三百四十八分與鉀養一分劑即重九十九分又鋅養與鉀養合成之質含鋅養三分劑即重一百二十二分一與鉀養一分劑故此二質爲三銀養鉀養三鋅養鉀養又以同理鎂養與鉀養合成之質如加熱至四百度則原質爲二鎂養輕養鉀養所以鉀養可爲三質與憐養相似然無本之鉀養與水化合或與輕並養化合之雜質未有化學家取得之

鉀養或鈉養與鉀養合成之質以水消化而再合於別料之內盛於大盆洗羊能治毛與皮之病又如鉀養鉀養與肥皂與樟腦三物相和能令動物之皮不腐又如鈉養鉀養添在汽機鍋爐之內能令鍋爐不生皮造此鈉養鉀養之法將鈉養炭養一分劑鉀養二分劑相和消化

二銅養輕養鉀養名爲西里綠其取法將鉀養以鉀養炭養水消化則水內成鉀養鉀養再添以銅養硫養即成二

銅養輕養鉀養此質結成沉下而濾取之西國用爲印紙之綠色糊壁之紙欲得綠色之花俱用此料但房內多用此紙入易生病因風吹之時或拂拭之時其綠色料成極細之粉而飛散人即吸入腹內兩處病故有綠色之紙而疑其色即用此料可用法試之將紙少許浸於淡鹽水內若含此毒質即能消化成藍色之水加欲分出其鉀添以淨鹽強水少許令有酸性而量純銅數條於內加熱令沸則銅條上生銅鉀一層爲灰色之質似鋼取出銅條洗之安在生紙上收乾盛於小管如第二百十二圖鉀即變爲鉀養上輕養淡養之紅霧其式爲

第二百十二圖

水內結成方柱形之顆粒其顆粒之質爲三輕養鉀養三輕養鉀養冷則和即生大熱而多發淡養之紅霧其式爲

鉀養上輕養淡養二輕養川淡養上三輕養鉀養含水一分劑此顆粒易自消化加熱至二百十二度即鎔化所得之流質漸有顆粒結成其形如針其質爲三輕養鉀養即與三本之燐養相對再熱至三百度即得二輕養鉀養再熱至五百度即得白色之質爲無水鉀養如再加熱至紅則鎔而化分爲鉀養與養氣

無水鉀養與水之愛力小於無水燐養與水之愛力在空氣內自能漸漸消化在水內難於消化與水化合之分劑不甚有分別略同於燐養與水化合之分劑因鉀養祇成三本之鹽類質而燐養亦然含鉀養之鹽類質與含燐養之鹽類質其形相同如鉀養與鈉養合成之鹽類質燐

料盡花於糕餅者遺害不淺

鉀養不食至爲害之界則動物之身大爲至感動故養馬者將此質飼馬每日祇用少許則馬之皮毛生光彩且長肉而壯強司低里阿等處多出鉀礦無論男女常食之身體壯健而皮明亮食久即成大癌不能不食能壽死人之

養與鈉養合成之鹽類質是也茲將合鉀養者列後

三鈉養鉀養含二十四輕養

二鈉養輕養鉀養含二十四輕養

鈉養二輕養鉀養含輕養

如將第二第三種加熱即放其水而不成新鹽類亦與鈉養燐養相似加熱之後而再遇水即與水化合而復舊

二鈉養輕養鉀養含二十四輕養現在印染之肆多用之鬻用牛馬等糞和以水而將布浸於其中因其微有鹼性今用此質代之又有人用含燐養之質代之造此質之法以鉀養與鈉養相和令成鈉養鉀養將此質與鈉養淡養相和加熱則收其養而變爲含鉀養之配性大於鉀養亦同於燐養與燐養之比例惟鉀養之毒性則小於鉀養

鉀輕

鉀與輕合成之質祇得一種已有確據此質與淡輕並燐輕相配取法將硫養一分和以水三分另將鋅一分鉀一分盛於瓦甑內加熱使成鋅鉀遂置於強水內則放出此氣其式爲

鋅鉀上三輕養硫養二鉀輕上三鋅養硫養取此氣最險人若吸之必受大害其臭略如蒜嗅之即欲吐加冷至負四十度則凝爲水此氣遇火即燒而成暗色之光並成水與鉀養霧其式爲

鉀輕上養二鉀養上三輕養此氣之數雖極微亦易分辨故疑食物或死人之腹有鉀養可令變爲此氣而辨之化學家名馬而石特設一器可造鉀輕而試辨之人亦不受害因此氣與多輕氣相和不至有大害於人又有尋常化學器亦可用同法粗試之如第二百十三圖將盛水半磅之兩口瓶一口塞內插漏斗如甲一口塞內通彎管如乙此管之尖作小口其玻璃應爲日耳曼所造者則點火之時不鎔化各件備齊如圖將水傾入瓶內滿至三分之一將鋅數粒添入水內而在漏斗添以淡硫強水令發輕氣俟五分時瓶內之空略盡出可在管口外點火燒其輕氣再將鉀養在水內令沸而以此水少許滴入漏斗則管口所出之輕氣內自有鉀輕其式爲

第二百十三圖

鉀養上鋅上六輕養硫養二鉀輕上六鋅養硫養上三輕養硫養二百十四圖則成鉀皮一層有金類之色如平常煤氣等火可生黑色之炭質同理鉀輕易爲霧即鉀養若令其火射於白瓷或玻璃上如第

熱所化分如將酒燈在噴輕氣口相近之處加熱如第二百十五圖則加熱處之外面生黑圈即鈾而口外所燒輕氣之色爲輕氣之本色瓷面結成之鈾即極薄故其料雖微而瓶內所添之鈾養水雖極少亦能在瓷面上顯出皮一層此法固屬最靈然粗爲之尚易錯悞因平常之硫強水與平常之鋅俱含鈾雖用法提淨亦難免鈾之微蹟所以索非精究化學之人而遽用此法不足爲據最好之法先將不疑含鈾養之料用以試辨如瓷面亦生黑皮即知料內已有鈾須得極淨之料無鈾之微迹始添所疑鈾之料

第二百十五圖

鈾輕氣噴入數種含金類之水即有黑色之質結成若添以輕硫氣所結之質略同

鈾輕燐輕淡輕三質俱有輕氣三分劑俱有相同之性略成一類之質此一類與含輕氣之別種質藉此性而分辨之如三種氣質各二體積含輕氣三體積其三質俱有奇臭淡輕爲最大而鈾輕爲最小又淡輕有鹼類之強性燐輕則弱鈾輕則無三種氣俱能燃最難燃者爲淡輕三種氣俱能爲熱化分淡輕最難鈾輕最易三種氣俱從含養三分劑之質而變成即用淡養燐養鈾養而變成其變成之法並同如用淡硫強水與鉾令放輕氣而初成之輕氣過或淡或燐或鈾則與之化合三種氣又與生物本質相似其本質有別種雜質代其輕氣即

淡輕　似乎三以脫里淡即阿米尼即淡炭輕

燐輕　似乎三以脫里燐即福司飛呢即燐炭輕

鈾輕　似乎三以脫里鈾即阿爾西尼即鈾炭輕

鈾綠

鈾與綠合成之質祇有一種即鈾綠然與燐養相配之鈾綠尚未考出有化學家名尼古來云令輕綠氣過鈾養而旁有以脫即能成鈾綠但其質易自化分成鈾綠且此事亦未有確據取鈾綠之法可將原質一經化合而得之或用器如第二百十六圖將鈾養於乾綠氣內加熱甲爲玻璃瓶其鈾養與綠氣在此瓶內相遇加熱則鈾養溶而有鈾綠透過瓶內有溶化之料待冷明如玻璃其原質未定約在加熱之大小平常所得者略爲二鈾養鈾養相和加大熱所得者與此相同其鈾綠之式爲

第二百十六圖

十一鈾養上綠二鈾綠上三二鈾養鈾綠與燐綠之形性大同小異重率爲二二昧甚辣乃自

誌發霧之流質易爲空氣內之水氣化分其霧所過之面生白皮一層即鈾養餌入水內即有鈾養分出沉下其式爲

鈾綠上三輕養Ⅱ鈾養上三輕綠如將鈾綠添以適足消化之水即有顆粒結成其質爲鈾養綠二輕養加將鈾養以輕綠消化之即成鈾綠其式爲

鈾養上三輕綠Ⅱ鈾綠上三輕養在水內不能化出如再添以水令輕綠稍淡則有鈾養結成鈾養以輕綠消化所得之質蒸之則有鈾綠透出故疑食物內有鈾養可用此法試之又如鈾養在氫綠氣內加熱則成玻璃形之質爲二鈾養鈾綠養其式爲

二鈾養上輕綠Ⅱ二鈾養鈾綠養Ⅰ輕養

三鈾養上輕綠Ⅱ二鈾養鈾綠略相似含鈾霧一體積綠氣六體積其縮小成四體積而霧之重率爲六三鈾綠以體積而論其原質則與燐綠略相似含鈾霧一體積綠與鈾溴變化之性略相似但其顆粒之定質易於鎔化

鈾磺

此質與其相對之含燐質即燐磺不同性固不能爲水化分如將鈾與磺和加熱則成霧而發出收取其霧令凝結即得紅色之片粒若多取之則在收霧之器內自成顆粒似海草相聚之形能在沸水消化待冷仍成顆粒其原質不改變如將鈾三分磺十分水百分相和加熱即有紅顆粒結成即含水之鈾磺加以小熱其水散出

鈾弗

此質與鈾綠略同而更易自散取法將鈾養四分鈣弗礦五分濃硫強水十分其盛於鉛瓶內如前一百七十五圖加熱蒸之所得之質即是此質之乾者不能爛玻璃有水始能爛因遇水即化分爲鈾養與輕弗

鈾與硫合成之質

鈾硫相合之質有三種如鈾硫鈾硫鈾硫第一第二種爲天生者第三爲人造者

鈾硫

此質爲美觀之礦成橘皮色之方柱形顆粒工藝內所常用者取法將鈾養與硫相和加熱即有硫養散出餘下暗色之質爲常用之鈾硫其式爲

二鈾養上硫Ⅱ二鈾硫上三硫養又法將含鈾之鐵礦鐵硫礦相和加熱收得其霧令凝結其式爲

鐵硫鐵鈾即含鈾之鐵礦上二鐵硫Ⅱ四鐵硫上鈾硫所蒸出之霧結成紅色明光之定質在空氣內燒之能成藍色之火而化分爲鈾養與硫養如將鈾硫投於鎔化之硝內則燔成白色之火而變爲鉀養鈾養與鉀養硫養若欲作極光

亮各色之火以爲夜間標號之用可將鉀硫一分硫花三分半硝十四分各研細而相和燒之

鉀硫不易爲酸質所消化若浸於淡養內加熱亦能化分而成鉀養與硫養兼有硫少許分出如遇鉀養則稍能消化而得棕色之質爲鉀硫

鉀硫

此質之生成者爲黃色方柱形顆粒可爲黃色顏料有大毒之性其取法將硫與鉀養相和加熱而收其霧則結成鉀硫與鉀養其式爲

硫上二鉀養 ‖ 二鉀硫上三硫養

此質遇各種酸質不多改變惟淡養則消化鉀養水則全消化而成鉀養鉀養與三鉀硫鉀硫其式爲

六鉀養上二鉀硫 ‖ 三鉀硫鉀硫上三鉀養鉀養淡輕亦能消化之而成無色之流質此質能染布爲黃色如將布浸之而取起遇空氣則淡輕化散而留鉀硫化學家藉此黃以辨明含鉀之物如將鉀養和於純水加熱令沸而添以輕硫即成光黃色之流質如用這光直視之則有明黃色如用回光視之則有暗色如用紙濾之無有定質之顏料此水或含三輕硫鉀硫然無定質且易化散而有鉀硫凝結若添以輕綠少許或淡輕綠少許或別種中立性之鹽類質少許即能令水內之鉀硫分開若添以澁味之水亦有此性如將鉀養水先加輕綠少許令稍有酸性後添以輕硫則其黃色之鉀硫立即結成如欲分辨此質可浸在淡輕養炭養水內全能消化此質易與含硫之鹼類質合成易消化之雜質

鉀硫

此質比前各質稍次無甚大用取法將鉀硫與硫相和鎔化之即成橘皮色之玻璃形易於鎔化可蒸之而收其霧凝結之質與原質無異如將鉀養水令輕硫氣行過即有白色之硫結成其輕氣收得鉀養之養而令變爲鉀養其式爲

鉀養上二輕硫 ‖ 鉀養上二輕養上硫如其輕硫氣令行過歷久則鉀養化分而有鉀硫結成若加以熱變化更速如將鈉養鉀養水令收輕硫氣至飽足即變爲二鈉硫鉀硫其式爲

二鈉養輕養鉀養上七輕硫 ‖ 八輕養上二鈉硫鉀硫將此添以鹽強水即結光黃色之質爲鉀硫其式爲

二鈉硫鉀硫上二輕綠 ‖ 二鈉綠上二輕硫上鉀硫

鉀硫爲硫酸質之最強者凡與輕硫或含硫之鹼類質相遇能令分離而與含硫之鹼質化合成鹽類質所含硫鹼

質或一分劑或三分劑如合輕硫遇各種相配之含鉀養
質卽可得其各種鹽類質

非金類總論

前將非金類詳論其質茲再論其性而分爲數屬皆與金
類有相似相關之處故必重言以申明之

輕氣爲非金類之無相似者其變化之性與別種非金類
大異然與正電性極大之金類如鉀鈉等則有大相似之
處

養硫硒碲爲一屬皆能與輕氣二倍體積化合
而成雜質此雜質之霧體積等於輕氣之原體積其各種
含輕之質稍有酸性而其輕氣可以金類等分劑代之代
成之質其化分化合之性與原者略同此一屬與金類質
有相關者如碲之性略同於金類能與養氣合成碲養而
遂爲弱性之本質

淡燐鉀爲一屬所有之相關藉其含輕含養之質而燐與
鉀彼此之相關比淡之相關更大其鉀與金類之相關亦
大鉀與輕之性並其分劑又與鈉輕大有相似之處又有
數種鹽類質能以鉀養代鈉養鈉與硫合成之質其分劑
與性略與鉀者相同有一種鉀養卽方柱形顆粒者與生
成之鈉養同形而此鈉養亦能成八面形之顆粒卽鉀養

尋常顆粒之形

此三種質亦與養硫硒碲之質有相關因硫硒
與金類之相關略如燐與鉀者相似

炭砷矽爲一屬其變形略同不能鎔化不能自散惟能與
養氣化合成弱性之酸類此屬與金類亦有相關如矽與
錫之分劑與含養並含綠之質相似此屬並與前屬有相
關如砷養與鉀養相似俱能爲鹼類合成玻璃形之質有
數種雜質內其砷養可與鉀養相代

綠溴碘弗爲一屬亦有大相似之處詳見綠溴碘弗總論碘有數種
性與金類相同卽如與養氣之相關又與含綠氣三分劑
之質有相關而其含綠之質與含養之質又有相似此屬
與養硫硒碲之屬又有相關

鹽類之原質

鹽類之意乃其形其性與海水所成之鹽略相似如能消
化於水能結爲顆粒是也猶之酸類與鹼類其名亦以同
理得之

化學初行之時此鹽類之字樣可以通用日後化學漸盛
而化學家地學藥材家必分辨本質與配質故凡能出
一本質或一配質之料無論能否消化能否結類粒俱謂
之鹽類如鈉綠鈉養淡養鉀養淡養鈣養炭養等質以後

化學家更化分各料而得其詳始知鈉綠並同類之鹽類質不含一本質並一配質其變成之法全藉化分與化合之事而不藉能出本質或配質之事如前人以食鹽爲鈉養與輕綠合成因輕綠與鈉養俱可用食鹽造取也然細考之並非輕綠與鈉養合成但爲鈉與綠二原質合成從此理而將鹽類分爲兩種一爲金類與養氣合成本質再與含原質合成如鈉綠等一爲金類與養氣合成本質再與含養之酸質相合如鈉養硫養等近時之化學家將此第二種之鹽類質列式以爲本質不含養氣如鈉養硫養列式爲鈉硫養

第二種之鹽類質又分爲中立性與酸性或用試紙或用舌嘗其色可驗其味能辨此後再添一種名爲多本鹽類質因有數種中立性能消化之質另加本質若干而再化合遂變爲不肯消化之質繼又考知鹽類之中立性或紙試之或舌嘗之不盡在本與配之比例而全藉本與配化分化合之理如鉀養與硫養各一分劑合成之質試之嘗之得中立性若令鉀養與炭養相合則有鹼性又如鋅養一分劑試之嘗之則爲酸性

鹽類依其變成之法有爲中立性者有爲酸性有爲鹼性者故依其變成之法而得中立性者謂之合法鹽類質雖遇試紙不顯酸性與鹼性如鉀養硫養爲中立性之質並爲合法之質若鋅養硫養鉀養炭養俱爲合法之質而非中立性之質

合法之鹽類質其本內之養與配內之養有一定之比例其各種配質亦有一定之比例如合法之質含炭養者其本之養與配之養比例一定即一與二之比鉀養炭養即是鉀養二炭養即不是又如含硫養者其本之養與配之養有一與三之比鋅養硫養即是若本質內養氣之分劑用一箇半者則需硫養三分劑方成合法之質鋁養三硫養即是其本養與配養亦爲一與三之比例多於合法者之比配性鹽類質之配質內其養氣之比例多於合法之比例如鉀養輕養二炭養依其變成之法爲酸性鹽類然以試紙驗之則有鹼性其本養與配養有一與四之比而合法之質含炭養者祇一與二之比酸性鹽類質間有以水補其本養比例之所少者如鉻化之礪砂即鈉養二硫養並鉀養二鉻養並乾鈉養二硫養是也

本性鹽類質其本內養氣之比例多於合法者之比例如二鉛養炭養鉛養輕養爲本性之含炭養質其本質與配質爲三與四之比但合法之質爲二與四之比即一與二之比如鋁養硫養九輕養即本性之鹽類質其本養與配

養爲三與三之比合法者之比乃一與三之比茲將尋常鹽類質之合法比例列後

含炭養者合法比例一與二如鈉養炭養

含砷養者合法比例三與三如三鎂養砷養

含矽養者合法比例二與二如二鐵養矽養

含淡養者合法比例一與五如鉀養淡養

含綠養者合法比例一與五如鉀養綠養

含硫養者合法比例一與二如鈉養硫養

含硫養者合法比例一與三如鈣養硫養

含燐養者合法比例一與五如鈉養燐養

本養二分劑之含燐養者二與五如二鈉養燐養

本養三分劑之含燐養者三與五如三鈣養燐養

含鉀養質之含燐養者三與三如三銀養鉀養

含鉀養質之含燐養者三與五如三鈷養鉀養

含銘養質之含燐養者一與三如鉀養銘養

含錳養質之含燐養者一與七如鉀養錳養

欲明以上各鹽類質化分所得之式必知其質以水爲本之式而成合法之鹽類質其水以本質代之如硫強水之式爲

輕養硫養莫輕養以鉀養代之即得鉀養硫養爲合法之質若用鋁養代輕養則其三分之一可與輕養相配因鋁等於輕所以合法之質必爲三分之一鋁養硫養去其分數則爲鋁養三硫養

鹽類雙質

含輕養之配質其輕能以金類代之由是知鹽類雙質之理其各種本質與鹽類質盡同於輕綠與鈉綠之式而成其配質即輕氣與鹽類本質相合而成此鹽類本質乃配質與餘原質所相合者如輕養硫養則爲輕硫養輕養淡養則爲輕淡養輕養燐養則爲輕燐養二輕養燐養則爲輕燐養三輕養燐養則爲輕燐養其合法之鹽類質則用金類等分劑代其輕氣如鉀養硫養二鈉養燐養爲鉀硫養二鈉養燐養爲鈉燐養三鈣養燐養爲鈣燐養其配性之鹽類質則不同之金類代輕氣如白礬即鉀養硫養鋁養三硫養則爲鉀鋁四硫養鉀養鈉養輕養燐養此理固佳而有一病因有數種質如硫養燐養炭養等已屬有據之質若依此理則變爲烏有之質而所代者之硫養燐養炭養等終成無據之質矣又有將成鹽類之理謂之水模之理者則凡含養之配質以水爲其模範其法以雜

本質代其水之輕氣則無水之配質其輕氣代盡而含水之配質其輕若干以水代之故一本之配質以水一質點爲模範故出輕氣一質點而以別質代之即成含水之配質若故盡其輕氣二質點而以別質代之即成無水之配質其二本之配質以水二質點爲模範則輕氣二質點可以一種金類代之其餘二質點爲模

三本之配質以水三質點爲模

合成鹽類質以水爲模

又有一理名爲水模之理所有各養氣配質俱以水爲模又有雜底質代其輕氣如無水之配質其輕氣全爲此雜底質所代而含水之配質則代其幾分故依此理欲顯出放輕氣之事必用水之體分劑式即輕養或輕養如有一本之配質以水一質點爲模則放其輕氣一質點而成含水之配質硝强水之式爲輕養淡養依此理則爲淡養無水之淡養則爲淡養又鉀養淡養則爲淡養觀此各式易知一本之配質如硝强水不成酸性鹽類質又不成雙鹽類質其故因含輕祇有一質點故祇能與各金類以放輕氣之法而成單鹽類質依此理亦可有無水之淡養又以爲其淡養之成淡養其式爲

輕養上淡養淡養輕養上淡養輕養又以同理燐養爲燐養又輕養燐養爲燐養又鈉養燐養爲燐養又鉀養燐養爲燐養凡二本之配質必以水二質點爲模則輕養故含輕氣二質點可以燐養爲底質不過爲虛質尚未得此物

質點者全能爲金類所代而成合法之鹽類質或可幾分爲金類所代而成酸性鹽類質或爲二箇金類所代而成雙鹽類質如硫强水即輕養硫養其式可爲輕養養即爲水二質點內有輕氣二質點爲硫養又如鉀養硫養爲鉀養養又鉀養二硫養爲鉀輕養養又無水硫養爲硫養養此式內所有之底質硫養其原與硫養同故以此質爲硫養之底質亦無不合理之處

又以同理無水炭養爲淡養炭養其虛炭養之式爲輕炭養養又酸性鉀養炭養之式爲鉀炭養養又鉀養鈉養炭養之式爲鉀鈉炭養養可見炭養即炭養其原質與炭養同又與綠氣化合所成之質即炭養綠爲二質點之性代輕氣二質點

如照此理而考二輕養燐養即輕燐養則難依水模之理而記其式因水二質點之式爲輕養而此質內之養不能平分而得二箇整數所以無奈而以水四箇質點爲其模

即得模（輕）養（輕）養則二輕養燐養得式爲（輕）養（輕）養又此質與鈉養（輕）養又其酸性者其式爲

（鈉）養（輕）養又其酸性者其式爲

（鈉）養（輕）養從此可見其式甚繁不便於用。

又有數種鹽類質以二箇配質能合於一箇本質如銀養淡養燐養從此可見其式甚繁不便於用。

養銀養醋酸又如一箇配質能合二箇本質可謂之二本之配質則一箇本質與二箇配質合成雙鹽類質可謂之二配之本質可見銀養雙鹽類質其銀養爲二質點之金類故此鹽類質以水二質點爲模可記之爲（淡輕燐養）養

凡三本之配質可以水三質點爲模而記之即其模爲（輕）養則三本之燐養爲（輕燐養）又鈉養三燐養之式爲（鈉燐養）又鈉養硫養之式爲（鈉輕養）又鈉養燐養淡輕養燐養即小天地鹽其式爲

（鈉淡輕輕燐養）養但作此式必用未知之痕質如燐養然有化學家將配質與鹽類以其體分劑式記之而不問其何質爲底亦不問其何質爲模此淡養記之爲輕淡養不問其淡養爲實有之質與否茲將用此法之人所設之名目與說列後。

配質者係含輕氣之雜質其輕氣或幾分或全分能爲金類所代。

二本之配質能放輕氣二質點故合成之鹽類質爲二級。

即合法鹽類與酸性鹽類

三本之配質能放輕氣三質點故合成之鹽類質爲三級。

即合法鹽類並二種酸性鹽類

合法鹽類質能放之輕氣俱以金類代之。

酸性鹽類質能放之輕氣有幾分爲金類代之。

雙鹽類質能放之輕氣已放出而有不同之金類代之。

爲本之鹽類質係鹽類質與本質合養之質所成者茲將數種鹽類質照前法記之。

一本之配質與鹽類質　二本之配質與鹽類質　三本之配質與鹽類質

淡養（輕）養淡養　（輕）養硫養　（鉀）養淡養　（鉀）養硫養　（鈉）養燐養　（鈉）養燐養

（輕）養燐養　（輕）養燐養　（鉀）養硫養　（鉀）養硫養　燐養　（輕）燐養　（鈉）養燐養

（鈉）養燐養　（鈉）燐輕養　（輕）燐輕養　（鈉）燐輕養　（銀）輕燐養

眞燐養　輕燐養
合法眞鈉養燐養　鈉燐養
一配之眞鈉養燐養　鈉輕燐養
二配之眞鈉養燐養　鈉淡輕燐養
小天地鹽　鈉輕鉀養
鉀養　輕鉀養
合法鈉養鉀養　鈉鉀養
一配之鈉養鉀養　鈉輕鉀養
二配之鈉養鉀養　鈉輕鉀養

準前理而論配質與鹽類質之根源嘗有駁之者云此必有含輕氣之雜質與合法之鹽類質相配者如有此質亦屬無據如含炭養氣之質必以爲有虛炭配質其式爲輕炭養又含鉀養之各鹽類質必以爲有虛鉀配質其式爲

輕鉀養其餘類推所以從未有人設一理顯明本質與鹽類質之根源而與試驗所得之事相對者

因此而知欲考配質與本質化合之理不必詳細化分祇須考其各鹽類質即能知之如其鹽類質俱歸一級者則爲一本之配質又如有一箇合法鹽類質即雙鹽類質則爲二本之配質又如配質在合法鹽類質之外另有一級之酸性鹽類質則爲三本之配質

英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

前論非金類之質其變化之綱領條目無不詳盡而金類之變化亦已包括於內故亦不必贅論互因金類變化之總理本無甚緊要也此金類二字之意已詳於第一卷中即能與養氣化合而成本質者

鉀

鉀養爲地球面最多之鹹類質原從花綱石（省名天池石金山石）石千萬年迭受冷熱燥溼風雨之變化故剝蝕朽爛而爲之類而得之花綱石內有此質與砂養並鋁養化合此種石內之鉀養可消化而出

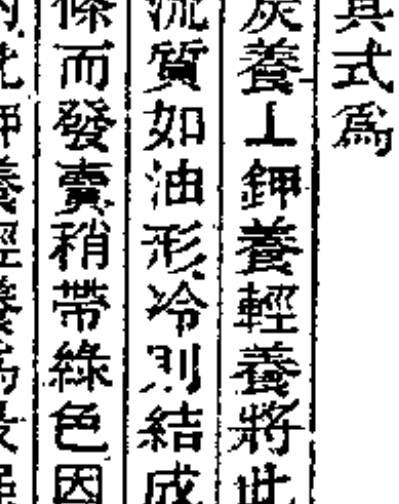
羊毛亦含鉀養少許與動物酸質化合如將羊毛以水洗之則鉀養所成之鹽類質消化於水此水熬乾能得定碱燒灰而取鉀養炭養

化學初行之時化學家皆以鉀養炭養爲原質前人曾將鉀養炭養與石灰相和則水內所得之質甚烈于鉀養炭養水故謂之強鹹未用石灰者謂之弱鹹但其理則前人尚未知或謂石過大熱則變成灰其灰遂藏火性故弱鹹中而添入石灰則收其火性而變爲強鹹百餘年前英國化學家布賴克初以格致之理考驗此事將灰石以火燒之不但不收別物且有物放出試其放出之物知爲炭養炭養也分去此質之後將其水熬乾即得鉀養炭養然尚雜鉀綠與鉀養硫養少許凡樹木暢茂之處可燒得其灰而以前法分取其粗質以爲造肥皂與造玻璃等用若提淨之價可稍貴尚非極淨之品

葡萄釀酒則發酵之時有一種定質分出而沈下即鉀養二果酸其質爲二輕養炭輕養其輕養之一分劑有鉀養代之將此鉀養二果酸加熱則果酸化分爲數種質其內有炭養與鉀養化合另有炭與鉀養炭養相和再加熱而令空氣行過炭即燒盡而餘者爲鉀養炭養凡釀葡萄酒之肆將發酵時面上所生之皮取至日中曬乾而燒灰即灰內之鉀養炭養可消化而出

再將石灰置于鹼水內石灰不但無物放出令鹼收之反欲收鹼內之炭養所收鹼內炭養氣之數等於前燒時所放炭養氣之數

製造肥皂所用之鉀養炭養水添以熟石灰則熟石灰所合之輕養放出而以炭養氣代之器底有鈣養炭養沈下而其水爲鉀養輕養其式爲



第二百十七圖

鉀養炭養上鈣養輕養‖鈣養炭養上鉀養輕養將此水熬乾則所得之鉀養爲明流質如油形冷則結成白質即尋常之鉀養此質常鑄成條而發賣稍帶綠色因稍雜鉀養錳養凡常用之鹼類質內此鉀養輕養爲最强與各種酸類之愛力極大化學家俱藉此性以化分各質平常出賣者爲流質其價隨濃淡之率辨其濃淡之法用浮量之

鉀養輕養乃前人所不知其原質者西歷一千八百〇七年兒飛用金類電氣化分而得其原質即鉀其法將鉀養輕養之塊遇空氣至微濕再將白金片連於大力電氣之正極點而令負極點通至鉀養輕養之面則此線之端有小圓粒相聚略有銀色之光白金片放出養氣而鉀養輕養放出輕氣（詳見第一卷輕氣下）再將負電通至鉀養面含汞之凹處鉀即與汞化合取而蒸之汞即分開餘下者爲鉀惟所取鉀之鐵甑此甑有管通於銅牧器此器之外有流動之冷水而內盛火油能收透過之鉀而不受養氣其通管之端伸出器外如有滯塞可用鐵桿通之

第二百十八圖

鉀之奇性（詳見第一卷輕氣）質軟如蜜蠟新剖之面似銀色不久即暗其重率〇八六故能浮于水面遇水而立燃與別金類迥異遇熱易鎔加以更大之熱即變綠色之霧若在空氣內加熱則燒而成茄花色之火即變爲無水鉀養鉀養之火茄花色藉此分辨含鉀之質故將硝即鉀養淡養以水少許消化再加濃醋足令能燃其火即現此色加欲小試可將鉑絲一端作鈎鐙鉀養小塊于上令遇吹火之內層如第二百十八圖鉀即鎔化而分出其緒

主外層火而燒成茄花色
取鉀之工最難其費亦大故循常製造之工不多用惟爲
化學內之材料因鉀與養氣並綠氣等有負電性之原質
其愛力極大化學卽用其愛力也

鉀綠

此質爲鉀最要之根源取法或用海水或用海草灰或用
胡蘿蔔造糖所餘之渣又有地產之數種質含鉀綠如煞
克斯尼國斯太司富德地方開挖石鹽之礦有一厚層鹽
類質名那來得此礦之質爲鉀綠二鎂綠十二輕養此質
之外形頗似石鹽最易自消化最便分取鉀綠

鉀養輕養二炭養

此質爲藥材之用其取法將極濃之鉀養炭養水再以炭
養氣行過卽結成顆粒此質比鉀養炭養難消化
鉀與養與綠合成之質俱已詳前所有不甚緊要者茲亦
不贅如鉀養鉀養鉀硫鉀硫鉀硫鉀硫鉀硫等

鈉

數種金類礦內並土石之內有含鉀者有含鈉者此二質
可彼此相代天下常用之鹽卽鈉綠海水可熬地內可挖
有數種泉河湖之水內亦有之

鈉綠卽食鹽

石鹽藏於地內所產之處甚多如英國語得會知地方每
年挖取又如波蘭國會里仔加地方有極大之石鹽礦已
挖取數百年礦內空處已極大挖鹽之人住宿于中其牀
榻與桌俱以石鹽爲之且造禮拜堂在內亦以石鹽爲
之晝夜點火其鹽之顆粒發出回光如寶石法國日耳曼
國亨卑里國西班牙國阿皮西尼阿國麥西哥國等俱有
石鹽礦極淨之石鹽能透光如水晶而無色平常者半明
半暗而稍帶黃紅色此因含鐵之故又有數處在石內鑽
孔至地內灌滿以水待數時而取出其水熬乾得鹽
燒料之價幸有一便法可不用熱而化散其水將木桿作
高架以細樹枝捆束而裝滿架上用起水筒吸水至架頂
令其滴滴流下因多遇風氣而流至近地已濃如此數次
卽可盛于鍋內加以大熱約三十小時熬乾若干再添鹽
水令鍋常滿沸時有鈣養硫養並鈉養硫養結成沈下須
分出之倭水面有鹽顆粒結成則撈去其火令少于一百
八十度必以此熱度數日卽能盡成顆粒其顆粒久遇空
氣能自乾鹽所結之顆粒與結成時之熱度有反比例熱
度小者顆粒大熱度大者顆粒小惟鍋內之水不能全變

爲顆粒必有一分餘下之水此水可以分取鈉養硫養鎂養硫養並溴並碘

海水取鹽之法各國之熱度皆不同故各因其宜而爲之如俄國在海邊鑿淺池俟水凍冰卽棄其冰而取其水熬乾如空氣稍熱之處則將海水引至岸邊淺池內自此池換至彼池而漸濃至末一池而極濃卽有顆粒沈下取其顆粒在陰處久遇空氣則所雜之鎂綠消化而出所餘不結顆粒之水可熬乾而分取鎂養與溴

數年來歐洲數處設一最簡之法分取海水之鹽尋常之海草燒得之灰此灰有四分之三爲雜質運至英國分出養硫養二分半鈣養硫養一分半如在熱地則水自化散至重率一·二四遂能結成鈉綠五分之四加水約十分體積之一加冷至〇度其器詳前一百二十六圖卽結鈉養硫養甚多此因鈉綠之一分爲鎂養硫養所化分再將其流質熬至重率一·三三則鈉綠之結成亦多待冷而再有新鹽類質結成卽鉀綠相和者用極少之水洗去其鎂綠則餘下之鉀綠可出賣其雜鹽類水能收能放各種鹽類與其冷熱有相關前法能顯化學之要理

尋常之食鹽遇空氣而欲消化此因稍含鎂綠與鈣綠若爲淨鈉綠則與濕氣之愛力甚小惟置於水則易消化因

水重二分又四分之三能消化鹽一分

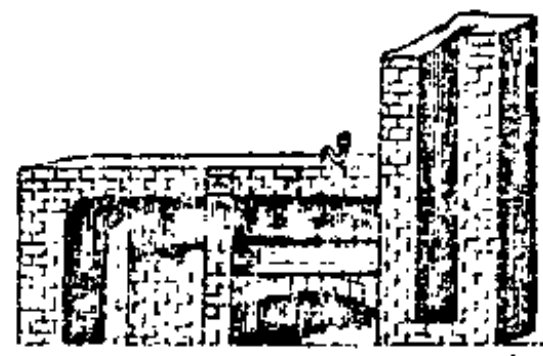
歐洲各國以鹽爲製造工藝之事甚多一國所產之大道今雖爲最賤然能用化學之法變化之實爲生財之大日各種製造工藝之事不藉古人流傳之法專藉新理新法而成之故可見化學之大用

百年前之用鹽不過爲食饌與農事用之間有用爲瓦器之釉至於鈉養炭養則從西班牙所購而其取法用一種海草燒得之灰此灰有四分之三爲雜質運至英國分出其鈉養炭養而造肥皂並玻璃其費甚大所以二物之價亦甚大法國作亂之時道路斷絕別國之海草灰不能進境遂無鈉養炭養應用故法王出示如有人考出新法能用本國之物取出鈉養炭養卽與以重賞化學家名魯蒲蘭克勒法用食鹽變化之此後各國所產之鹽更得一大用之處

鈉養炭養

此質之取法將鹽盛于倒焰爐內如第二百十九圖添以等重之硫强水卽變爲鈉養硫養（詳見第二卷輕綠下）而放出輕綠氣此氣引至塔形凝器不致散出害物爐底分隔爲二膛其遠爐柵之膛以鉛爲裏襯上有一彎管漏斗近爐柵之膛用火磚爲裏襯則一膛爲化分之事而一膛爲散去輕

第二百十九圖



綠而鎔化鈉養炭養之事其火過鹽與硫養合成之質至全乾而止謂之鹽餅將此與等重之灰石半重之煤屑相和置于爐內之鉛膛則多發炭養氣而變爲鈉養炭養屑之炭質而收熱則放養氣而變灰鈉養硫養有此變化者因過煤與石灰並鈣硫合成之質謂之黑屑之用從此漂白布與印花布亦俱得益又如各種織造之物成後必漂洗綢布沾污亦必洗鈉養炭養之價既廉亦能受益造肥皂與燒玻璃鈉養炭養爲極多用之質英國燒造鈉養炭養之後二種生意甚盛

鈉養炭養之顆粒極易分辨過乾空氣則外面生霜形之粉其味辣而遜於鉀養炭養過空氣即消化而此質不然惟顆粒在水內則易消化添以冷水重二倍已能消化若置于沸水內雖少于顆粒之重亦消化其消化之水以試紙驗之大有鹼性

藥材所用之鈉養炭養又名鈉養二炭養其質爲鈉養炭養輕養輕養炭養其取法將鈉養炭養之濃水令炭養氣行過而取水熬乾結成斜方形顆粒即漱滌之鹼即鈉養炭養再消化於水造硬肥皂所用之鈉養水將鈉養炭養合于鈣養輕養則即成

鈣養放出輕養而收炭養

循常鈉養輕養之定質其取法即前鈉養炭養之工將黑灰浸于水內取水熬至將乾則鈉養炭養鈉養硫養鈉絲俱能成顆粒而分出水內所餘者爲鈉養輕養易於消化但尙雜鐵硫與鈉硫因此而有紅色分出之法添以鈉養淡養令其含硫之質與養氣化合濾水熬乾得鈉養輕養鎔化之而傾入鉄模成條又法將黑灰水淋於裝滿枯煤之塔形器此器四面通風水則漸漸落下其鈉硫即與養氣化合而變成鈉養硫養微有鐵硫結成再將其水和以鈣綠少許令所餘含硫之質與養氣化合再熬濃之即有鈉養炭養並鈉養鐵結成顆粒濾取流質祇含鈉養輕養熬至乾時能結傾入模內成條有礦名苦來哇來得常用以取鈉養輕養此礦之質爲三鈉弗鋁弗其取法用鈣養輕養與礦相和化分而得之

鈉之質性

鉀養與鈉養質性略同所以古人不能分別前一百四十年化學家名都哈米勒考明二物之別兒飛考得鉀原質之後即思鈉亦應能考得遂用法試之知此二原質之性大有相同之處（詳見第一卷輕氣下）然其分別則燒鉀之火茄花色而鈉火黃色如欲驗之可將鈉絲以水消化再添濃醋足令生火燒時掉之不正即得黃色之火或將鈉少許盛于鐵杓置于火中燒之則室內各燈之火盡變深黃色若用吹火筒亦可分別含鈉之質與辨鉀同理

又有焰火之料欲得黃色之火則用鈉養淡養如欲深黃者可將鈉養淡養七十四釐硫二十釐錦硫六釐木炭粉二釐各質分曬至極乾研至極細然後和至極勻鈉養炭養和以木炭而煴之即得鈉較易于取鉀故其價亦廉于鉀工藝所用則鈉多而鉀少分出其鋁與鎂依前數節之法如用鈉作高則便于將金銀礦分出其金銀如欲多取鈉質可將鈉養炭養烘乾而和以煤屑與白石粉盛于鐵甑煴之則養氣爲炭所收而變成炭養其鈉即變霧而透過其式爲

鈉養炭養＋炭＝鈉＋三炭養

用石粉之故欲令其料不鎔化

硼砂

硼砂即鈉養二硼養爲工藝內之要料產於西藏數處湖水之內熬乾其水而得顆粒其顆粒之外面有油形之皮此種顆粒名爲汀加辣提淨之法將其顆粒打碎以鈉養之淡水洗之則油形消化而洗去再將此細粒以水消化而添鈉養炭養即能分出所雜之石灰變爲鈣養炭養濾去而取水熬濃至能結顆粒待冷而得淨硼砂之顆粒

英國工藝內所用者大半爲本國自製其法將鈉養炭鹽與硝養相和加熱則硝養將出其炭養而與鈉養化合常用之硝養從得司格尼地方所購質內含淡輕此淡輕分出卽謂之火山淡輕無有難嗅之氣非若蒸煤蒸骨之淡輕俱帶燒時所成之臭也所得之定質以水消化俟硼砂結成顆粒而分出卽爲英國硼砂其結顆粒之工不可會意人心而爲之

結顆粒之法將硼砂水熬濃而盛於木箱此箱以鉛皮爲裏襯而箱外再用套箱其二箱中間之空處裝滿不通熱之料使水減熱極慢顆粒必大待三十小時之後忽將其水放出以乾海綿收盡其餘水使箱內全乾否則餘水雖少必令大顆之面生小粒其價亦減箱必卽速蓋密令顆粒漸冷若速遇冷大顆粒必致裂開

硼砂尋常之顆粒含水十分劑故其質爲鈉養二砒養十砂爲酸性之鹽類故能與多種本質化合因此而各種鎔鋅金類之工俱用之又資器之釉亦用之

鈉養矽養

鈉養與矽養用法使化合能成易鎔玻璃拭於木上不爲火所燒近又作磚以造房屋並作牆面畫花之料不能爲風雨所侵

易鎔玻璃之製法將白砂十五分鈉養炭養八分木炭一分則矽養與鈉養化合而炭養放出其放出炭養之故因所用之木炭令變爲炭養而易散所得之質在冷水久不改變若見沸水卽漸消化成强鹼性之流質

用此料護木將其水之稍淡者拭於木面卽成玻璃一層此外再加以石灰水而再拭玻璃水如此而木雖遇火祇在外面生炭一層不能延燒內質

造磚之法將火石與極濃鈉養輕養水相和加熱並加大壓力其熱必三百度至四百度則火石之矽養與鈉養化合所得之水以少許和於極細之砂調成膏以模印成磚形曬乾而加大熱則鈉養矽養鎔化而粘合砂粒磚內所添之色料須用耐火之物此法爲藍生所刱經久不壞鈉養矽養又可爲印花布之用

平常之磚外面常生霜形之質卽鈉養硫養又有一大沙

漠其地面多生此質又有地產之礦名替那待得即鈉養硫養又有一種名古魯罷來得即鈉養硫養鈣養硫養水內幾不能消化

鈉養與燐養化合者其質爲二鈉養燐養二十四輕養其取法將硫養化分骨灰所得之生燐養詳見燐養加以鈉養炭養滅其酸濾取其水熬乾即成斜方形之顆粒即二鈉養輕養燐養二十四輕養此質遇空氣外面生霜形

鈉養淡養爲鈉本質之最要者太半自秘魯國所產或以當糞之用或以造鉀養淡養之用

淡輕各鹽類質

前言此種鹽類質與鉀養鈉養之各種鹽類質略同故化學家疑必有一種金類與鉀鈉二質相似者惟有淡輕最爲近之所論淡輕之各鹽類質若以其原質爲淡輕固是有理但其鹽類質不能與鉀養鈉養之鹽類質同例因淡輕或淡輕養尚未考得其物而有確據也惟近來考知另有數種生物本質與鉀養鈉養之相似更近於淡輕與鉀養鈉養之相似若竟以淡輕爲原質則其數種生物本質亦可謂之原質矣果如是化學書中又得許多無據之物之名

試得一事亦可證淡輕養之質蓋淡輕合于無水之如炭養硫養等而不添以水則不能顯出與鉀養類皆相似之形故淡輕而添水在內即變爲淡輕氣之極乾者令遇無水硫養即成淡輕硫養此質能在水內消化又能成八面形之顆粒若將其水添以鋇綠水則不結成而祇有眞含硫養之鹽類自爲結成之質若添以鉑綠水亦不結成而祇有眞含淡輕之鹽類自爲結成又凡無養霧並水與淡輕與淡氣與硫養如將紗羅一塊浸于淡

淡輕輕養硫養

此質造淡輕碱之工內多用之又可爲肥地之料其取法將煙煤氣所得之淡輕水和以硫養令成中立性而熬之俟結顆粒加以小熱散出其煤油之質再消化之令成淨顆粒其顆粒之形與鉀養硫養之質相同易在水內消化加熱至五百度則淡輕養硫養能化分而放出淡輕養霧並水與淡輕與淡氣與硫養如將紗羅一塊浸于淡

輕養硫養之淡水即每水十分含淡輕養硫養一分者取出曬乾以火燒之不發火焰有一種地產名爲馬司卡格尼尼大半爲淡輕養硫養多點煤氣之房其玻璃窗之內面常有結成之針形顆粒即此質也又有一質爲淡輕二輕養硫養

二淡輕二輕養三炭養即二淡輕養三炭養藥肆常備之物俗名嗅鹽類又謂之普來司頓鹽即英國之地名尋常藥料之內多用之（內科新說所謂阿摩尼阿散）又可和于麵內令發鬆其取法將淡輕綠一分白石粉一分在泥罐或鐵甑內蒸之其甑有鐵管通氣至鉛房令凝結遂成光亮之質即二淡輕養三炭養其鉛房之五面可拆開便于取出此質但此尙爲粗質須再盛于鐵器而頂上有圓形之鉛冒添以白石粉即鈣養炭養加熱蒸之令淡輕綠變爲淡輕養炭養其變化之時因所加之熱而必再化分放出淡輕與水氣其式爲

三淡輕輕綠 三鈣養炭養 二淡輕二輕養三炭養 二淡輕輕養硫養 三鈣綠 二淡輕三輕養三炭養多炭養若與水遇變化更速如將二淡輕養三炭養以水少許洗之亦變爲淡輕養二炭養其水內含淡輕輕養炭養從無人能得此物之定質者二淡輕養三炭養一分能在冷水三分消化若用沸水消化自能化分結水冷時即結方柱形之大顆粒即淡輕二輕養二炭養難在冷水消化此質有生成者南阿美里加之南地名八打哥尼阿之西邊海島糞多層之下常產之又有淡輕養炭養酒即常用之藥料其製法將淡輕綠和以鉀養炭養與酒醋而蒸之又法將二淡輕養三炭養添於熱酒醋內二淡輕養三炭養以極濃之淡輕水消化再添酒醋令結顆粒即二淡輕二輕養三炭養加二輕養

淡輕輕綠即淡輕綠又名硇砂

此質之取法將淡輕氣與輕綠氣相遇其二氣須同體積而極乾自能合成淡輕綠又有人將淡輕養硫養和以食鹽而乾蒸之其式爲

淡輕輕養硫養 二鈉綠 二淡輕輕綠 二鈉養硫養此質爲透明絲紋之體硬而朝略同於收氣凝結之原式又常有棕色之條紋稍含鐵質之故並無淡輕臭最易消化于水每一分只須冷水三分熱水則一分熱水漸冷之時即有美觀之顆粒結成其形如背陰草之狀以顯微鏡察之有

極細之立方形與八面形淡輕綠在水消化大減水之熱度故發冷之料常用之如淡輕綠一分硝一分以水一分消化則水從五十度減至十度但此必有化分之事因欲變成鉀綠與淡輕養此二質爲水消化之時即收多熱也淡輕綠消化於水而以藍紙試之稍顯酸性若將淡輕綠加熱即變爲霧未至紅熱不鎔化其霧在空氣之內能變極濃若令此霧遇冷面即結白色之質凡蒸淡輕綠未免耗費因有數分變爲輕綠或輕氣或淡氣

近有化學家設法能令淡輕綠之霧自分爲淡輕與輕綠如霧內仍自相合則不能分取其二霧可將淡輕綠和干金類與養氣合成之質則輕綠收其養氣而令金類與綠氣化合所合成者或能鎔化或能變霧所以金類面已有養氣化合者可用此料收取其養氣如金類要銲粘可撒此料在其燒熱之面收去養氣又如錦養與錫養等有不肯爲本之性者加以大熱而令遇淡輕綠則勉强能與綠氣化合火山之麓常見淡輕綠海水內亦略有之

淡輕硫 即淡輕硫

此質之取法將輕硫氣一體積和以淡輕氣二體積容氣之器外必加冰鹽等發冷之料此質在空氣之常熱度自能分爲淡輕與淡輕二輕硫此質又可一逕取之即將淡輕一體積輕硫一體積和以淡輕氣二體積容氣之器外加冰鹽等發冷之料常用之如淡輕綠一分以水一分消化則水從五十度減至十度但此必有化分之事因欲放出其式爲

淡輕二輕養上輕硫＝淡輕輕硫上二輕養水若已變黃色而以法試之即結成白色之硫此因淡輕硫化分其式爲淡輕硫上輕綠＝淡輕綠上輕硫上硫如將新製之水和以鉛養醋酸則有黑色之質結成即鉛硫若存久而變深黃色或紅色則結成之紅質爲鉛硫化學內所有化分之工多用淡輕硫爲試料製法將淡輕硫之黃淡輕水其臭難當

淡輕氣和以硫霧而通入紅熱之瓷管則有淡輕硫之黃色顆粒結成易自鎔化如蒲愛勒發霧之水爲極臭之黃色水其製法將淡輕綠和以硫與石灰而蒸之此水內常有淡輕硫之黃色顆粒結成如將硫在淡輕硫消化則得

橘皮色之方柱形顆粒爲淡輕硫又有化學家取得一質爲淡輕硫

有數種質以淡輕硫爲本質而以鉀硫銻硫等爲配質可見其硫能爲本質又能爲配質

淡輕與硫多分劑化合其理難明只能以淡輕爲金類方能明之

淡輕輕溴淡輕輕碘俱是照像之藥品俱爲無色之顆粒其淡輕碘易變黃色或棕色因有碘分出必藏於乾燥無光之處三種鹽類俱易在水內消化

鋰鉶鎂

鋰爲不常見之金類西名里弟烏買卽石之意因其質常產於土石內也現在考知數種植物之灰內有之地產之鋰合于別質成礦卽里比度來得與雲母鋰礦俱是鋁養矽養與鈣弗與鋰弗又比太來得爲鈉養矽養合于鋰養與鋁養又有脫里發尼又名司布佗米尼其原質俱與前者同

鋰之取法將鎔化之鋰綠以電氣化分之所得之鋰爲金類之最輕者其重率爲〇.五九其性與鉀並鈉有相同之處惟其質較硬而收養氣亦較難常熱度內自能化分甚少則吹火筒之法尚不能分辨若一物而有二三種金類在內更易混目故不及分光鏡之妙此器燒其金類之火而有鏡收之如第二百二十圖甲用火石玻璃之三角鏡或用三角空體而內裝

第二百二十圖

色顯出如金類之數極微其光因此而極大之熱有此各鋰養在鉑面加熱能令鉑生銹又能與燐養合成一質卽三鋰養燐養又能與炭養合成一質卽鋰養炭養此二質不易消化所以鋰養與鉀養鈉養又不同鋰之雜質以吹火筒試之令火變紅色鋰養炭養可作藥品之用

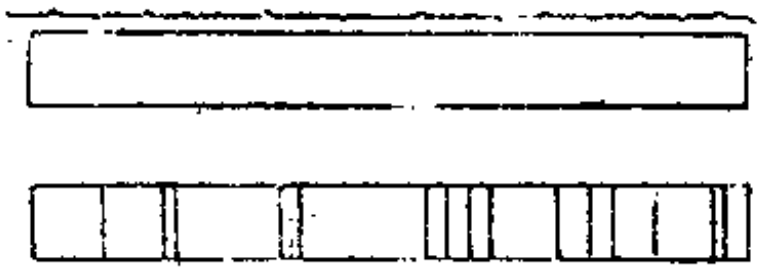
鉶與鎂二原質纔在西厤一千八百六十年內考得者曾有化學家二人考驗泉水而用光色分原鏡細察見有不識之光線必是新原質在內因而取得此質但此水每噸不過含此質二三釐若用別法尚不能分辨既用分光之法考得二新質隨又信用此鏡而更得二種新原質一爲鉶一爲鎂此鏡另有專書詳論因與化學最爲相關故摘錄其大略

光色原鏡 省文分光鏡

前言吹火筒燒鉀卽得淡茄花色之火燒鈉得黃色之火燒鋰得紅色之火此各金類之霧加以極大之熱有此各

於硫使傳其光色如圖之乙則一箇色之光必向一箇方向而透過其火之形不能有每一色勻列而火內每一箇色必有一定之方位顯出如火內有鈉之霧則黃色之光必在光帶之處相聚而成極光之黃線雖其鈉數極微亦必有此線顯出然欲絕無鈉質之火亦甚難得故尋常火內常現極微之黃線鋰質所現之光有紅線又微有黃線故含鋰之火有最光明之紅線又有不甚明之黃線如鉀之火有藍含于紅之線故其紅色之線比鋰之紅線更深其旁又有淡茄花色之線此器用遠鏡如丙令視者之目易於分辨現在此器已爲化學家所不可少者其乙鏡之上有柄能轉其鏡而令各光帶易於顯明如將燒金類之光帶與太陽之光帶相較如第二百二十一圖能現出各金類之色與方位如鉀綠鈉綠鋰綠各物相對用鉑絲一端作小圈如圖之右邊

第二百二十一圖



前言化學家二人即本生與谷綽弗化分泉水之時見光帶內有紅線二條藍線二條與已知之金類不同於是專考此四線者爲何物久久而得鋤與銫二種新原質近有化學家又在數種地產之水並里比度來得之礦並數種植物之灰取得鋤其性與鉀略同而更易鎔更易變爲霧且與養之愛力甚大故見空氣能自燃遇水則燒而成炊亦與鉀同鋤養爲強鹼性而其各鹽類質與鉀養者相對所有鉑綠鉀綠在沸水消化之性易於鋤綠鉀綠八倍故可藉此性情而分別鉑與鋤

電氣正極點之性銫大於鋤合成強鹼性之雜質爲銫養其各鹽類質亦與鉀養者相對惟銫養炭養能在酒醋消化而鉀養炭養鋤養炭養則否又銫養二果酸比鋤養二果酸比度來得而得銫又如愛勒罷海島有罕見之金類礦名布魯客斯其形與鈣弗磺同或言含鈣弗極多（來得即得台得俱爲石字之意）

鹼屬金總說

鉀鈉鋰鋤銫爲原質之一屬俱有電氣正極點之性與養合成之質有強鹼性其鹽類質大半能在水內消化其變化之性並其本性與弗綠溴碘四質爲一屬者適相反因四質爲負極點之性此二屬之質有逐質遞加遞減之性其分劑數與體積數亦有相關如銫爲一屬內正極點最

大之性鋰次之鉀與鈉又次之最小之性爲鋰如碘爲一屬內最極點性之最大者而分劑數亦爲最小例以同理鋇爲一屬內正極點性之最大者而分劑數亦爲最大卽三鋰爲七化學家以爲此五質之分劑數與其體積數同卽與弗綠溴碘之一屬同又如綠氣爲一屬之首其餘質略配之則鉀亦爲一屬之首而其餘質亦配之所成之綠氣本質能任與別質化分化合而自不變所以鉀所成之綠氣本質任與別質化分化合而自不變此一屬原質之性情有與其分劑數相配之意如鋤加熱至一百〇一度卽鎔化鉀一百四十四度五而鎔化鈉二百〇七度七而鎔化鋰三百五十六度方鎔化可見常熱度內鋤爲最軟而鋰爲最硬此各原質之鹽類質亦有相似之性如鋇鋤鉀與養與炭養合成之質最易在水消化易收空氣之水而自消化惟鈉養炭養則難在水內消化鋰養炭養更難在水消化其鋰養炭養與鋰養燐養難在水內消化者略爲此屬漸漸變爲下一屬之性蓋下一屬之鹽類質所有含炭養與燐養者不肯在水消化矣

鋇

鋇之西名爲貝里哇暮卽重之意因其雜質甚重英國北方多產此質一爲鋇養炭養礦西名韋脫來得一爲鋇養硫養礦其鋇養炭養礦在英國產鉛之處能得其大塊或云本地人用此礦爲毒鼠之藥亦有誤爲鉛礦者因其質重之故

取法將鋇綠消化再以電氣化分之卽得淡黃色之金類易鎔化易打薄重率略爲四易與空氣之養化合常熱度之水易令其化分

工藝內常用之鋇雜質多取於鋇養硫養礦此質在水內與酸質內不肯消化故欲用鋇養硫養造別種雜質必將礦研成細粉而和以木炭或別種含炭之質加以大熱則炭收養氣而變爲炭養放出礦遂變爲鋇硫其式爲

鋇養硫養 + 炭 = 四炭養 + 鋇硫 卽能在水內消化易變爲鋇之雜質

鋇養硫養

油漆內所用之鋇養硫養係白色之質能當鉛養炭養之用俗名不變之白色如西人名片等紙歟以此料白而光滑其取法將鋇硫合于淡硫强水卽有鋇養硫結成白色之質洗之乾之卽可用其式爲

鋇硫 + 輕養硫養 = 輕硫 + 鋇養硫養

鋇養炭養

燒造玻璃之料有用此質者其取法將鋇硫令炭養行過
即有結成鋇養炭養其式爲
鋇硫＝輕養＋鋇養炭養凡小取鋇之雜
質可令鋇養硫養礦先變爲鋇養炭養如將鋇養硫養研
細五十釐乾鈉養炭養一百釐乾硝細粉六百釐木炭細
粉一百釐各料相和置於磚面或鐵板燃之則硝內之養
氣合于炭質生熱令鋇養硫養合于鈉養炭養而鎔化即
化分而變成鋇養炭養與鈉養硫養其式爲

鋇養硫養＋鈉養炭養＝鈉養硫養＋鋇養炭養將其質
浸于沸水則鈉養硫養消化而鋇養炭養不消化待冷沈
下之後傾出其水而屢以水洗之試以鋇綠無所結成爲
度即知鈉養硫養盡去而鋇養炭養已淨

鋇養淡養

此質之取法將鋇養炭養在淡硝强水消化將其水緩蒸
俟結八面形之顆粒即是鋇養淡養有數種火藥以鋇養
淡養製合者可爲磔石之用如將鋇養淡養在瓷鍋內加
熱則鎔而化分變爲灰色之鬆質即鋇養其式爲

鋇養淡養＋鋇養＋淡養＝鋇養＋鋇養淡養

鋇養輕養

此質之取法將鋇養淡養粉四兩和於鈉養輕養之沸水
十二兩製此水之法將鈉養輕養三兩以水二十兩消化
得重率一一三所和之水因有鋇養炭養而變濁令沸數
分時後而濾之待冷尚有不化分之鋇養淡養顆粒結成
即將其清水傾于別器遂結顆粒其質爲鋇養輕養含水
八分劑遇空氣則外面生霜一層變爲不透光之質尚是
含水之鋇養輕養加熱至紅始爲鋇養輕養此質鎔化之
後雖再加熱亦不化分鋇養輕養稍能在水內消化其水
得强鹼類之性收空氣中之炭養即有鋇養炭養結成若
將鋇養在管內加熱而令養氣或空氣行過即收養氣而
變爲鋇養宜于取輕養之用 詳見輕養

鋇綠

此質爲化學家常用之試料其取法將鋇養炭養在淡硝强水內消化而熬乾之待冷結成片形顆粒即鋇綠含水二分劑多取之法將鋇養硫養和以鈣綠在倒焰爐內鎔化其鈣綠係造淡輕之餘質 詳見淡輕其式爲

鋇養硫養＋鈣綠＝鈣養硫養＋鋇綠

化傾出其水熬乾而得鋇綠惟二質在熱水內不可多延時刻因鈣養硫養與鋇綠久在水內必復爲鋇養硫養與

鈣綠

鋇養綠養

此質可爲綠火之料取法將鋇養炭養在綠養水內消化即變成光亮之片形顆粒若與硫與炭等相合能燒成綠色之火甚是美觀詳見舍綠之質凡鋇養之鹽類質能消化於水者俱有大毒之性

鎳

天成之鎳其形與產處略同于鋇而少見於鋇初得此質在英國北方愚脫郎西恩之鉛礦內與炭養化合即鎳養炭養後又有人在泉水內得之

鎳硫常得者爲藍色極似空氣之色西國謂之細勒司的尼即天色之意其原質爲鎳養硫養常有美觀之顆粒見於須里產硫之處英國亦見之變爲鎳養淡養可爲紅色火之料鎳養硫養與鋇養硫養不能消化之性相同若和以合硫之質而煅之即變爲鎳硫即能消化將鎳硫水以淡養化分之能結鎳養淡養之柱形顆粒其質爲鎳養淡養含水五分劑和以別種燒料即得極美觀之大紅火戲場之前常燒之以悅目詳見舍綠之質

鎳之別種雜質無甚大用與鋇相對之質亦略同但尚未得鋇養之質取鎳之法亦與取鋇同其性與鋇亦略同惟鎳之重率爲二·五四更難鎔化在空氣內加熱燒之能成大紅之火

鈣

地產內含鈣之質極多約俱爲鈣養炭養與鈣養硫養又有鈣弗詳見弗又有鈣養燐養詳見燐凡動物質與植物質內無不含鈣者因長養動植兩物之料必有鈣在其內鈣之取法將鎔化之鈣磺和以鈉則化分而得鈣其色淡黃如淡色之金礦硬千鋁可打薄在空氣內而不加熱收養氣甚慢加熱至紅則鎔而燒成極亮之白光變爲鈣養常熱度內能令水化分其重率爲一·五八比鋇與鎳更輕

鈣養炭養

此爲取鈣養各雜質之原料尋常灰石之類即此質灰石與白石粉係鈣養炭養不成顆粒之塊英國之巴得與北得蘭兩處所產之魚子石亦爲此質所成大理石之各種乃鈣養炭養極細之顆粒相聚者間有鐵養或錳養或煤之黑色料在內則爲黑大理石又有透明大顆粒如愛司蘭司怕耳並鈣克司怕耳其顆粒爲六面柱形考究顆粒者久知鈣養炭養有此二種形之顆粒因將其六面柱形顆粒加熱則自裂爲無數小顆粒皆成斜方形即鈣克司怕耳

蛤蚌殼與卵殼俱以鈣養炭養爲要質除鈣養燐養之外動物之體內無有多於鈣養炭養者珊瑚之質大半爲無

數細蟲之殼相聚而成即鈣養炭養有一種礦謂之該路
雖得係鈣養炭養合于鈉養炭養另含水五分劑此礦置
於水內不甚消化加先加大熱而再浸于水即能消化鈉
養炭養又有一種礦乃與鋇養炭養鈣養炭養相合

鈣養

取鈣養於鈣養炭養內前已略論之其鈣養炭養必放盡
所含之炭養故必令燒料在燒時所放之各質行過鈣養
炭養各塊之閒設盛鈣養炭養於甑內而加極大之熱炭
養終不能化分若令空氣或別氣行過始能化分而放盡
其炭養燒煤等料兼有水質在所放之氣內更能令炭養
分出故石灰必在窰內燒成者即此理也如第二百二十
二圖爲圓錐形之窰其內以灰石與煤間層相壘燒其煤則灰石漸
放其炭養而成石灰即鈣養遂從近底之孔取出灰塊再在上口添
以灰石又如第二百二十三圖在窰底將大石塊砌成環洞連燒三
日三夜至灰石全化分爲度

第二百二十二圖

第二百二十三圖

變成之石灰須用法試之將數塊潑水其面即與水化合
而發大熱腫漲而鬆變爲白粉即鈣養輕養若能變化極
速始爲上等久不肯變化則爲下等必雜異質甚多即砭
養鋁養鎂養等或石灰內有成塊之硬質如燼即爲鈣養
砭養此乃平常之灰石稍含砭養因受大熱而鎔化成塊
俗名僵塊

鈣養輕養在冷水消化能多于熱水內一倍故作鈣養水
應用冷水而掉動之每水七百分消化鈣養一分所作之
水必滿盛於瓶而塞密否則收空氣之炭養氣上面結成
薄皮一層即鈣養炭養曾將鈣養水在眞空內熬之能得
鈣養輕養之顆粒

鈣養硫養

俗名石膏常見者與水化合成鈣養硫養輕養又含水若
干生成者有二種一爲透明之柱形顆粒西名西里內得
一爲不透光之質或半透光之質西名阿拉巴司打又名
紀布速末如將此質加熱三百度至四百度則放其水而
變爲極緊之質易研爲細粉將此粉和以水而成漿又能
結成硬質幾與原者相同

製石膏粉之法將大塊在爐內疊砌近底作環洞之式所
有小塊置于上面爐內熱火其火能在空隙升出熱度不
可過大若不留意必變過限之僵塊不能與水相合燒成

之後揀其火候適宜者研爲細粉和水成漿傾入模內則石膏起細點合于水二分劑而成含水之鈣養硫養輕養與水化合之時其質稍漲故造極細花紋之物其料自能漲滿於模中

西名司得荀即石膏合于膠水者間有添色者又有幾納灰與幾丁灰俱用石膏爲之將石膏先浸于白礬水內後加熱煅紅用此料造人物之像須多費時刻始能結成堅硬而可磨光若用平常之石膏則久遇濕空氣者必收水而漸變其性臨用收水甚少不能結硬又有造紙之弊用亦內結成之石膏合于紙內令白

鈣綠

此爲淡輕養所餘之質前已詳之如欲得淨鈣綠則將淨鈣養炭養即白色大理石以鹽强水消化將其水熬之即成鈣綠之顆粒含水六分劑將此顆粒鎔化熱至三百九十度即變爲鈣綠只含水二分劑色白而鬆可作收乾煤氣並各氣之用若加更大之熱即得無水之鈣綠能收出數種流質如醋等所含之水

鈣養輕養添于鈣綠之濃水即能消化濾取其水能結成顆粒即鈣綠三鈣養含水十五分劑此質遇清水又爲之化分

以上鈣雜質之外尚有數種無甚大用茲將其名列之即

鈣硫鈣硫鈣硫鈣矽

鎂

動植物與土石類俱有此質惟其數不及鈣之多所見含鎂之質其鎂與矽養化合者西名託克石與司替阿胎得俗名佛蘭西白石粉又不灰木又美耳東末此各質兼含水在內鎂礦爲鎂養炭養大凡含鎂之質必有滑性如石脂之類是也藥料常用之鎂質從兩箇根源得之一爲鎂灰石此含鎂養炭養與鈣養炭養二爲海水並數處泉水近有人以火燃鎂能得大光如將鎂作絲或作薄條入火令熱即自燃而發極大之亮其燼餘即鎂絲插入養氣內其火更亮燒鎂所發之光能成化合化分之事與日光相同所以夜中能用此火照像或又試用鎂絲燒火以代燈燭但燒時必成許多鎂養必須常常剔去否則火光爲其所掩取鎂之法將鎂綠和以鈉而鎔化之另加鈉綠與鈣弗令其易鎔化

小取之法將鎂綠九百釐和以鈣弗一百五十釐鈉綠一百五十釐鎔切碎一百五十釐鎔各物和勻之後即置於紅熱之泥罐蓋密而加熱待其變化已畢隨用鐵條掃之令鎂之細點合成圓粒傾于鐵盆待冷打碎而分取

之如將各小粒再添鎂綠鈉綠鈣弗相和之料而加熱則
其小粒並成一大粒
鎂之形性大半與鋅相似而色則與銀相似其能引長與
打薄較韌於鋅其重率與鈣略同即一七四其鎔界不必
紅熱可照取鋅之法蒸取之如遇冷水不收氷之養氣而
生銹若在水內令沸雖與養氣化合亦層甚慢惟遇強水
則速故養氣淡輕養輕綠水能令其消化因鎂之各鹽類
與淡輕之鹽類質有大愛力故欲與之化合成雙鹽類其
式爲二淡輕輕綠上鎂二淡輕輕綠上鎂二淡輕
鎂能直與淡氣化合但須加以大熱如淡鎂已得其明顯
粒而其變化之理與淡輕相對故淡鎂遇水而成鎂養與
淡輕劃此理所應得之事其式爲
淡鎂上三輕養二淡輕上三鎂養

鎂養硫養

此實名元明粉其取法將鎂養炭養鈣養炭養礦加熱煆
之放散其炭養餘質爲鈣養與鎂養以水消化而去其鈣
養若干分再加硫養合變爲鈣養硫養與鎂養硫養則鈣
養硫養不能在水消化而鎂養硫養全能消化易於分出
將水熬之得長顆粒即鎂養硫養輕養含水六分劃詳見鈉綠
西班牙數處常見地面生此質加霜形與產硝相同此鎂
發硫養又在泉水內常見者略爲水內之鈣養炭養
鎂養炭養鈣養炭養之石而成其式爲
鎂養炭養上鈣養硫養二鎂養硫養上鈣養炭養
鎂養硫養內所含之水能以鹼類硫養之質代之而其顆
粒之形不變此法所得者如鎂養硫養含水六分劑是也有一種礦石西名
養硫養淡輕養硫養含水六分劑此質易在
布里哈來得即多鹽類之盛其質爲
鎂養硫養鉀養硫養二鎂養硫養含水二分劑其取法將
水其質爲三鎂養炭養鎂養輕養含水三分劑其取法將
鎂養硫養之沸水和以鈉養炭養之沸水則炭養四分之
一變爲氣而放出水內結成白色之質以布漉之以水洗
之用長方形之模烘乾之
鎂養炭養又有取法將鎂養炭養鈣養炭養礦加熱至暗
紅色令其鎂養炭養化分再和以水與炭養氣而加以力
則鎂養消化而其餘質爲鈣養炭養將此水加熱令沃則
多餘之炭養氣放出而有鎂養炭養結成若將鎂養炭養
加熱則其水與炭養氣放出而得淨鎂養稍能在水消化
稍有鹼類之性

又有一種礦西名泓利可賴斯即鎂養之顯粒鎂養能與水化合成鎂養輕養此質與水化合之時不生熱若銀養鎳養鈣養等質與水化合無不生熱故與此質不同鎂養輕養之顯粒天成者西名布路蔵得鎂養雖加大熱不窮化則與鈣養同

煆過之鎂養和以水不久而結爲硬質即鎂養輕養略與石膏同性亦可入模作人物之像又如鎂養炭養鈣養炭養礦石煆至暗紅色研爲粉而和水成膏結時甚硬鎂養亦具有此性殊可當石膏等質之用

三鎂養燐養係骨內所含之質二鎂養淡輕輕養燐養在石淋內見之又見於兩種礦石內其一西名古阿內得其二西名司脫路韋得

又有礦石西名祕拉蔵得即鎂養與砒養合成之質又有海脫路祕拉蔵得即鎂養砒養鈣養砒養合于水而變成氣內亦變化甚少又銀鎳鈣三質在常熱度能化分水即與水之養氣化合而放其輕氣鎂則須加以熱方能有此變化此四種質與養合成之各質其惟亦有級數之意加之用因其石易爲強水所化分而其砂養之質易于分出又有一質西名珠司怕耳即鎂養炭養合于鈣養炭養所成

鎂綠

此爲石質可用以取鎂又有法能取鎂綠即將鹽強水合于鎂養炭養減其酸性所得之水爲鎂綠水將此水熬乾而取其乾質臨乾之時必有鎂綠幾分爲水化分故所得之質多含鎂養其式爲

鎂綠 H_2O+MgO 輕養 II 鎂養 $+$ 輕綠 H_2O 又可分鎂綠不化分將其水每含鎂養一分添以淡輕綠三分則結成雙鹽類質即鎂綠淡輕輕綠此質可加熱至乾而不化分如加大熱即鎔化而仍得鎂綠其淡輕綠則因熱化散鎂綠易收空氣內之水又易在水內消化其味苦即與鎂養之各鹽類質同性

鹼土屬金總論

鎖鎳鈣鎂四種原質爲一屬各有相關與養氣之愛攝力略有大小之級數鎖收養氣而生銹易於鎳而鎳雖乾空氣內亦變化甚少又鎖鎳鈣三質在常熱度能化分水即與水之養氣化合而放其輕氣鎂則須加以熱方能有此變化此四種質與養合成之各質其惟亦有級數之意加鎖養鎳養鈣養與水之愛力甚大遇水即與化合而生大熱鎂養則與水化合而不生熱又如鎖養輕養雖加大熱亦不放水若鎳養輕養與鈣養輕養加熱至紅始放其水

鎂養輕養不必紅熱卽放其水又鋇養輕養與鎳養輕養俱比鈣養輕養易在水內消化因鈣養輕養須用水七百分消化一分此三種質俱有強鹼類之性故謂之鹼土屬金但鎂養輕養幾不能在水消化須用水三千分始消化一分其鹼性極弱所以勉列於此屬或列於土屬之內似亦合例此四原質與硫養合成之各質其性亦有級數之意如鋇養硫養不能在水消化鎳養硫養稍能在水消化鈣養硫養則消化較多鎂養硫養易在水內消化。

後篇土屬之質與硫養化合者俱易在水消化以此例之則鎂養略爲鹼土屬之交界此各質所見生成者其次第亦有條理如一種礦石內有此質之兩種者則必爲前列之次第內相連之二質如韋脫來得石內有鎳養炭養合于鋇養炭養又如細勒司的尼石內有鈣養炭養合于鎳養炭養又阿拉果奈脫石內有鎳養炭養合于鈣養炭養又多路美得卽鈣養炭養鎂養炭養其鋁養三矽養亦爲水所激洗而與石英相雜至水平之時漸沉而成泥一層所以地球原爲花綱石之面而今則以泥土爲面。

泥質大半爲鋁養矽養合成間有不化合之矽養雜並維生厥鐵養等質因此泥質不同而各處之泥性亦不同茲將三種泥之原質列後。

鋁

鋁爲土屬金類中之首質此金類有鈾鈦鈽鈦錯鋇鎢者

地毬所有之金類鋁爲極多者動植物內含鋁極微幾可謂之無相關。

地毬最古之基址惟有花綱石西名顆闌尼得卽多顆粒之意因此石爲顆粒甚多合成者其顆粒分爲三種一爲石英一爲非勒特司怕耳一爲雲母石另含鐵養錳養少許而各處所產者不同。

石英爲花綱石內之明顆粒大半爲矽養非勒特司怕耳爲微黃之暗質係矽養合于鋁養與鉀養閒爲雙鹽類質其質爲鉀養三矽養鋁養三矽養雲母石爲多層光片合成亦爲雙鹽類質亦卽鋁養與鉀養二質合于矽養但其鋁養常以鐵養代之而鉀養常以鎂養代之。

荒古以前之地毬原爲流質卽花綱石鎔化之料外面漸冷而結成此石其外皮久遇空氣與水之變化又漸鬆爛更有化分化合衝激摩盪之事則或消或散而成塵埃砂礫地面之水常含炭養氣又與石內所含之鉀養合成鉀養炭養其鋁養三矽養亦爲水所激洗而與石英相雜至水平之時漸沉而成泥一層所以地毬原爲花綱石之面而今則以泥土爲面。

泥質大半爲鋁養矽養合成間有不化合之矽養雜並維生厥鐵養等質因此泥質不同而各處之泥性亦不同茲將三種泥之原質列後。

	高嶺泥	火泥	白石脂泥
矽養	五〇五	六四二	五三七
鋁養	三三七	二三二	三二〇
水	一一二	一〇〇	一二二
鐵養	一八	一八	一四
鈣養	一八	一八	〇四
鎂養	〇八	〇九	〇四
鉀養並鈉養	一九	〇九	〇四

鋁養三矽養又有數種地產之質如端石浮石板石滑石等又有一種泥質西名瑪而拉多含鈣養炭養又一種西名羅末亦爲不淨之泥又有數種土如黃紅土赭土並細閑奶土等俱爲平常之泥合于鐵養與錳養者

工藝所用之鋁質最多者爲白礬取之之法或用泥或用板石另有多法能取之最簡者將白泥或含鐵質極少之別種泥置于倒焰爐內煅之而磨粉每二分和以流強水一分加熱和勻成漿令過空氣數十日則泥內之鋁養合于強水成鋁養硫養以水淋之則鋁養硫養消化于水所有不消化之矽養與未化合之鋁養仍留泥內將水熬濃待冷而結白色之質卽常用之白礬又有法能得顆粒卽鋁養三硫養合水十八分劑惟取此質爲最難因其極易自消化所以鋁養三硫養不常取用然若先變爲白礬而取其水與鉀養硫養相和卽以熬乾能成八面形美觀之顆粒卽鋁養三硫養鉀養硫養含水二十四分劑尋常取白礬之法原有一種礬石其質爲鋁養三矽養合于極細鐵硫之粒甚多並雜必刁門之質此礬石打碎成小塊作長尖形之堆堆內用礬石一層另加煤一層燒之俟煅至合用而止如其礬石含必刁門甚多則不必用煤而能自生火每堆在數處引燃而堆上蓋以用過之石令其熱不速散燒煅之時鐵硫之硫放出其半而成硫養過礬石與空氣之養氣卽變爲硫養此硫養隨合于鋁養成鋁養硫養令此堆過空氣數月屢次澆水令其鐵硫收養氣而變爲鐵養硫養後將此堆之質浸于水內則鋁養三硫養與鐵養硫養全消化兼有鎂養硫養少許消化濾取其水謂之生礬水熬至將濃先有鐵養硫養結成顆粒將其餘水少許和以鉀綠少許試準若干鉀綠能得白礬最多者依此比例將全水盡加鉀綠此鉀綠卽是造肥皂廢棄之料提硝廠與造玻璃之廠常有此廢質出售所有餘下之鐵養硫養遂爲鉀綠化分而成鐵綠並鉀養硫養此質與鋁養三硫養化合成白礬謂之鉀養礬如其水多含鎂養硫養可另分之而得其顆粒

煤氣廠之內淡輕養硫養之價甚廉所以常將此質代鉀綠所得之礬謂之淡輕礬與鉀養礬略同所有分別因以淡輕代鉀故其質爲鋁養三硫養淡輕養硫養含水二十四分劑

白礬之用處甚廣如染布造紙爲色料其淡輕礬與鉀養礬可公用所以俱謂之礬

以上各種礬爲雙鹽類質一分劑鹼類合于硫養爲其第一種又有一個半分劑與養化合之質爲本硫養爲配爲其第二種此質化合成一種雙鹽類俱含水二十四分劑其顆粒之形或爲立方形或爲八面形

礬水和以鈉養炭養少許則結成之質爲鋁養若將其水掉和則其質再消化再加鈉養炭養又有結成之質再掉之而再消化如此至結成者不消化而止則得鋁養硫養其式爲

鋁養三硫養鉀養硫養十二鈉養炭養二鋁養硫養十二

鈉養硫養十鉀養硫養二炭養如將此種礬水加熱令沸即有鋁養結成而其水仍含平常之白礬其式爲

三鋁養硫養十鉀養硫養二鋁養三硫養鉀養

硫養如將綢布等浸於礬水即收其鋁養之一分而在質紋內和勻能令質紋收住顏料後再浸於染色之水則顏料因此鋁養而不退

鋁養

淡輕礬加以大熱先放水而後放淡輕淡輕礬化分水與大熱而藏但內所以新製鐵箱以藏貴書等倍鐵皮之間酸滿此種礬而在箱外加熱至不甚熱再後放硫養所餘者爲白色之土質即鋁養此質之性最弱也與尋常金類合養之質大不同因其爲本之性故鋁養不但無鹼性且不能全滅酸質之性故鋁養硫養並白礬謂之有酸性之鹽類質

生成之鋁養爲極硬之質即寶砂此質除金剛石之外無有比其更硬者有一種寶砂不透光而不淨則爲常用之物又有紅寶石與明藍寶石大半爲純鋁養又有一種西名士巴司即鋁養名司批內辣即鎂養鋁養又有一種西名士巴司即鋁養合于矽養與鈣弗又有一種西名第雅司布耳此名之意爲散開因加熱即成粉其原質爲鋁養二輕養已有化學家將砈養加以大熱而遇鈣弗霧則成小顆粒與生成之藍寶石略同又有人用此法加以鉻弗少許而得顆粒亦與紅寶石並綠寶石相似

鋁養三輕養

取得之質有如膠形如將白礬少許在溫水消化再加淡輕水則淡輕與硫養化合而其鋁養與水化合成稠質即

鋁養三輕養洗之乾之而縮小如膠此質與平常之顏料愛力甚大所合之質不能在水消化此種顏料西國請之類克如將蘇木水和于白礬水而再加淡輕少許則其鋁養與顏料合成紫紅色之類克料濾之而其水無色印花布全藉此性俱用鋁養之雜質令布受色

鋁綠

淡輕礬煆之而和以木炭盛于盒罐或甑加大熱再令乾綠氣行過則鋁養之養爲木炭所收而變成炭養其綠即與鋁合成鋁綠此質成霧而透出可用受瓶收之而得白色之顆粒其式爲鋁養上炭上綠二鋁綠上三炭養

鋁綠取得之理在化學內稍有意趣因其事將雜質合用兩原質而化分之若以此兩原質分開試之即不能變動又如獨用炭或獨用綠則無論熱度大若幾何終不能化分故必合炭與養之愛力綠與鋁之愛力同時顯出始成分合之事鋁綠爲化學之要質因鋁能從此質取得也

鋁之取法將鋁綠之霧行過熱鈉其綠氣即爲鈉所收而即變成鈉綠其鋁即爲白色之金類硬如鉾而易打薄加熱不甚大而即鎔若欲多取則鋁綠不用白礬爲之而用一種金類礦西名罷克歲得此質每百分含鋁養六十七分另含鐵養與矽養等質將罷克歲得礦和以造鈉養所得之灰加以大熱則炭養放出而其矽養合于鈉養成鈉養矽養而鋁養與鈉養合成三鈉養鋁養加將此質舔以水則三鈉養鋁養消化而其餘質爲鋁養矽養爲不消化之質印花布者俱用三鈉養鋁養令布收色若欲分出此質內之鋁養先用輕綠滅其鹼性鈉即變爲鈉綠而鋁養與水合成鋁養三輕養遂將此質和以木炭與鈉綠搏成毬形曬乾之而置於泥鏟內加大熱再令乾綠氣行過則炭質收鋁養之養而成炭養其鋁合于綠而成鋁綠此質又與鈉綠合成鋁綠鈉綠即雙鹽類質將此鹽類再和以鈉若干而在倒焰爐內加熱則鈉合于鋁綠之綠而鋁落于爐底適爲鎔化之鈉綠所蓋而不遇養氣此鋁可軋爲皮可抽成絲

鋁作薄板而擊之響於別種金類或作條形而以繩挂起以小椎敲之亦發鏗鏘之聲鋁在金類之內爲最輕重率爲二·五其體積大於黃銅三倍大於鉑九倍如此輕質宜作化學內權物之細碼又以作美觀之物雖不及銀之光亮然過輕硫氣而不變黑此變黑爲銀之大病詳見第三卷輕硫下鋁過硝强水亦不變化雖加熱至沸亦不甚變常見之金類除鉑與金之外俱無此性惟輕綠與鋁易於化合成鋁綠而有輕氣放出其式爲

鋁土三輕綠土鋁綠土輕鉀養或鈉養水易以消化而成
三鉀養鋁養或三鈉養鋁養其式爲
三鈉養輕養土鋁土三鈉養鋁養土輕鋁在空氣內加極
大之熱亦不甚與養氣化合此因外面生鋁養一層即是
不能鎔化之質故其內質不過養氣鋁雖加大熱不能化
分水氣亦是此理鋁不能與汞並鎔化之鉛相合
鋁一分和以紅銅九分質與黃金相似而硬略如鐵近人
用此爲表壳表鏈鈕扣等物以當金質之用但不久而色
稍暗不能如金之光亮

鋁養與矽養合成之質

凡礦所含鋁養合于別種金類並養氣並矽養者其質最
繁因其鋁若干常有鐵若干代之鐵養與鋁養更便于相
代亦不變其顆粒之形與其性又以同理礦所含之別種
金類且有同形異原之質代之如非勒特司怕耳有二種
一爲鉀養者一爲鈉養者其鉀養者西名哇而土苦斯其
鈉養者西名阿勒倍得其質爲鉀養鋁養六矽養並鈉養
鋁養六矽養此二種偶有合爲一礦者西名孤利可里尼
推其各質之數無有一定之比例所以此種雜質爲鉀鈉
養鋁養六矽養又有一種石西名拍弗里其原質與非勒
特司怕耳相同

雲母石含鎂養與鋁養與矽養其質爲四鎂養鋁養四矽
養其鎂之一分常有鉀與鐵代之其鋁亦常有鐵養代之
所以雲母石之公式爲四鉀鎂鐵鋁鐵養四矽養又紅寶
石西名加尼得即鋁養與鈣養二質各與矽養化合但其
鈣常有或鐵或鎂或錳代之而其鋁常有鐵代之故得公
式爲三鈣鎂鐵錳養鋁鐵三矽養此質間有在鎔鐵礦之
爐內遇見之

又有一種西名克綠來得即鋁養與鎂養二質各與矽養
化合內有數質爲前質所代而其質之公式爲四鎂鐵養
鋁鐵養二矽養三輕養

又有一種石西名內斯其原質與花綱石同其內之雲母
石質層疊而平排列又有一種石西名脫辣伯兼含非勒
特司怕耳與華勒布倫特此質爲鋁養鈣養鎂養俱與三
矽養化合又含鐵養又有數種花綱石其應有雲母石之
處以華勒布倫特代之西人謂之歲以內得

又有一種青金石可研細粉作顏料大半爲矽養與鋁
養鈉養六硫養九分硫養一分並鐵少許鈣養少許惟其
尚未考知因各原質俱無合成藍色之性也此石甚少價
亦極貴可造假者價則甚廉粉白泥一百分館中國高德

所產者並乾鈉養炭養一百分硫六十分木炭十二分研勻而盛于罐內蓋密加熱至紅略三四小時依其原質之性則變成之質當爲鈉養鋁養即白色之質又有鈉硫爲黃色之質然所得者成綠色研爲細粉以水洗之而烘乾之每五分和以硫一分鋪作薄層而煅之硫即燒盡如此爲之數次每次另加以硫即變最美觀之藍色眞青金石研粉久遇空氣不變色惟强水能令變白有砂養變爲稠質而分出又有輕硫氣放出平常之藍紙俱用假青金石爲之染布之小粉內加此料即成淡藍色無論眞假俱能爲綠氣所變白

鋁養含燐養之質生成者有數種有一種寶石西名土而青哇斯即鋁養燐養合于輕養其色淡藍因含銅養又有一種西名韋夫來脫其質爲三鋁養二燐養此所含之燐養乃從前化學家未曾考得者因其燐養最難從鋁養分出所以化學書中往往誤此質爲鋁養合于輕養

鉻

鉻略同於鋁其質白色乃極少之金類其鹽類質有甜味西名谷路可司即甜之意鉻合于矽養三鉻養矽養其色因含鉻養綠寶石其質爲鋁養三矽養與鉻養三鉻養矽養其色因含鉻養少許之故又有一種寶石綠色更淡西名伯而以辣原質與前相同惟其色或爲鐵養所成又有一種四名可里蘇伯而以辣係鉻養合于鋁養其色亦藉鐵而成初化分此石之人誤以鉻養爲鋁養因其水內加淡輕養即白色之質之質然其爲本之性强於鋁養故能將淡輕鹽類分出其淡輕又能爲淡輕鹽類質所消化如淡輕養炭養能從鋁養內分出鉻養因冷時能消化其鉻養成鉻養炭養與淡輕養炭養加熱令沸則鉻養炭養結成沉下鉻養之性在鋁養與鎂養之間能收空氣內之炭養氣同於鎂養又能與淡輕之鹽類質合成雙鹽類質鉻養與鎂養合成膠形之質同於鋁養又能在鹼類內消化其鹽類質而成甜澀之味亦同於鋁養所以前人誤謂鉻養即與鋁養相對之分劑現在考知爲鉻養

鈦

鈦在奴耳威國之礦內得之此礦不常見西名土來得岩含矽養與鈣養與鎂養等此金類與鋁大相似然與養氣合成鈦養不能在鉀養等鹼類內消化而能在鉀養炭養內消化則不同於鋁養並鉻養又鈦養硫養難在熱水內消化故將其水加熱至沸即有結成之質

鈦鈮鈰

瑞顯國以大皮地方所產之礦西名加度里內得取得此

三質此礦原含矽養兼含鈷錯與鐵三質俱能與養相合而成鈦養餌養鈰養此各質不能在鹼類內消化而能在鹼類合炭養之質內消化卽同於鈰養鈦養爲白色鈰養爲黃色鈦養與鈰養之鹽類質無色鈰養之鹽類質淡紅色

錯銀鏑

此金類亦在加度里內得之中取得者然昔來得礦中更多此礦大半爲錯合于矽養藥品內之錯養草酸卽錯養炭養三輕養錯與養合成二種質一爲錯養色白可成無色之鹽類質一爲錯養色黃可成黃色或紅色之鹽類質錯有此性比鋁更近于鐵錯養與錯養不能在鹼類水消化其錯養可用草酸從其鹽類質水中分出變成錯養草酸錯養不能變爲錯綠如將錯養和以鹽强水而加熱卽成錯綠亞有綠氣放出

銀亦爲昔來得礦內取得者西名亘大尼卽隱而不顯之意但與錯有別因只能與養合成一種質卽銀養與水化合者爲白色無水者爲古銅色如將錯養淡養用硝强水一分和以淸水一分卽能消化此銀養

鏑與銀大同小異亦於昔來得礦內取得者西名商商末卽雙生之意因與銀常同見也與養合成一質卽鏑養含水者茄花色無水者棕色鉀養水內俱不消化鏑之各鹽類質或爲淡紅色或爲茄花色

鈷

此質有二種礦石產之一爲素告鈉一爲海耶辛得此二礦內有錯養合于矽養亦不能在鉀養水消化而能在鉀養炭養消化錯養硫養合于鉀養硫養而加熱至沸卽能化分成鉀養二硫養另有錯養硫養結成錯與變形之砂略相似但遇沸水漸能化分錯之鎔界極大向未有人能鎔之者

鋅

鋅爲金類中有用之質體質較輕便于作簷牙之水溝與屋旁之通水管並可代瓦之用比鉛更好因鉛之重率爲一一四而鋅之重率爲六九故其爲用遠勝于鉛又可打薄鋅在平常之熱度打之必裂若加熱至二百五十度而乘熱打之卽有韌性再熱至四百度則又變脆鋅能打薄乃前人所未知者約在一千八百年以後始知之前此用鋅不過配合黃銅而已鋅易鎔化故便傾鑄各物加熱不至紅而已鎔其界爲七百七十度猶常之金類少於鋅之鎔界者只有錫與鉛二種鋅遇濕空氣比鐵不易生銹因

能在光面生生皮一層爲鋅養此質漸收空氣之炭養而變爲鋅養炭養即不能爲濕氣所變故鋅面能久不壞打鋅須準熱度之意猶之中國作響銅之鑼鈸等須在北牖下陰光之處乘微紅時趕打可打之時不過分許過熱則脆過冷亦脆

鐵之堅固鋅之不變化殊難兼擅其美然今將光面之鐵器鍍鋅一層則不銹而甚牢兩美並得如大城大鎮多燒煤炭或製造之處多放强水等氣空氣內常含硫養或硫養之氣鐵器最易消毀鍍鋅之後可免其弊所用之鐵必須煅十小時常掉擾而令空氣常遇礦面硫即變爲硫養又布倫特先令外面極淨其製法與馬口鐵同惟鎔鋅之鍋內必添淡輕綠令浮在鋅面若無此料鋅面必生鋅養鐵入鋅時鋅即變爲鋅養至於鋅養分取其鋅藉鋅能以暗紅色之鋅養工淡輕輕綠日輕養最好之法將其鐵器用電器鍍錫一層後再鍍鋅

生成之鋅從未遇見平常採取之礦西名卡拉米尼即鋅養炭養又有鋅硫礦西名布倫特又有一種鋅養礦係鋅養合于鐵養並錳

卡拉米尼之意即廬葦因此礦似廬葦一捆之狀英國色末色與敢部倫與脫而皮等省產此礦甚多又有一種爲電氣卡拉米尼係二鋅養矽養輕養布倫特爲射目之意因其顆粒最光亮平常之質多含鐵硫幾爲白色淨鋅即是白色布倫特在英國內夸納哇勒敢布倫脫而皮各省並威勒士並曼納海島常多見之惟有鉛硫礦雜于內故鎔鍊之先必揀出之否則變爲鉛養而鉛養能銹蝕鎔礦之泥罐

英國燒煽鋅礦而取鋅其工有三處爲之一爲布里司土一爲伯明巷一爲失非特將各礦在取鋅之先必令變爲鋅養如卡拉米尼用倒焰爐煅之燒出其炭養又布倫特須煅十小時常掉擾而令空氣常遇礦面硫即變爲硫養鋅即變爲鋅養至於鋅養分取其鋅藉鋅能以暗紅色之熱變成霧其沸界爲一千九百〇四度

鋅變霧最易如將鋅盛于鐵杓而加熱至光紅即能發霧此霧若遇空氣即自燃而成淡綠色之光放出白色之薄片輕如雪花而鬆如柳絮散在空中漸落即鋅養

試取之法用筆鉛罐如第二百二十四圖高五寸徑三寸

第二百二十四圖

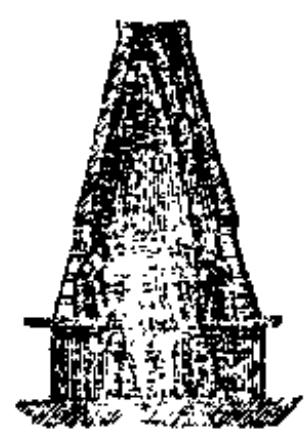
罐底作圓孔將熱鐵管如乙通于孔內長約九寸徑一寸幾至罐口之下如管與罐孔有漏縫須用火泥和以硼砂成膏而封固之將生鋅礦數兩盛於罐內蓋密即用前料彌其縫其罐先用小熱烘乾始

置于圓爐之內爐底有孔通管又有平管通風先添已燃之木炭後添枯煤於上吹風熾火鑼內之鋅得熱化氣而從鐵管放出以冷器受之半小時內能得鋅四兩

取鋅之法

多取鋅質將鋅礦變爲鋅養再將鋅養每二分和以枯煤或白煤粉一分盛于大鑼內如第二百二十五圖大鑼之底有孔接以鐵管收其鋅霧此鑼高約四尺徑二尺半先用枯煤數塊裝滿其底令其鋅養不從管孔漏出鋅料既滿加蓋而用火泥料塞密每六鑼爲一副置于爐內如圖式一次能燒鋅養料一噸鑼內之料熱至紅卽放炭養氣乃鋅養之養合于所和之炭而成在鐵管口成藍色之焰鑼內熱至將白鋅卽變爲霧而管口有藍白色之焰見此焰時將鐵管長八尺套在鑼底鐵管之外則鋅霧在此管內凝結而以受器收之燒煙一次歷六十小時每礦一百分得鋅三十五分其鑼內另有鋅若干尚未盡出卽鋅養砂養此質不能爲木炭所化分所得之鋅卽平常出售之物以上爲英國取鋅之法而奧

第二百二十五圖



第二百二十六圖

圖丙每鑼能容料四十磅以四十二鑼爲一副疊成六層列在空露之處有短圓柱形之鐵管乙能收其鋅霧引入圓柱形之受器丁每二小時將各受器之鋅傾入大鐵杓再傾入模內成錠每十二小時燒煙一次此法排列其鑼大有益處因含鋅不多之礦可置于上層含鋅極多者可置於下層能省燒料卑利知之礦更有二種其一每百分含鋅三十三分其二每百分含鋅四十六分此鋅多雜鋅養砂養不能以前法取之

第二百二十七圖

須里西阿取鋅之法用泥甑如第二百二十七圖甲內盛卡拉米尼和以枯煤層或煤燼此甑有小門如乙便於添料甑內裝滿之後卽用火泥封其門其甑在爐列雙行如第二百二十八圖各甑有彎瓦管連在其端而其彎之中另有小門丙常封密管若壅滯卽開而通之其燒料省于英國之法將所得之鋅鐵鍋鎔之取去浮出之異質所餘之純鋅傾入模內成錠

第二百二十八圖

鑄之而去其雜質傾入瓦模成錠用瓦之意因熱鋅有消鐵之性鋅欲軋皮谷鐵雖少薄時必裂

凡鋅礦燒煙之時必有鉛隨鋅而出鋅若含鉛少許亦難軋成薄皮故必去盡其鉛將多鋅用倒焰爐鎔之爐底作斜度而更有大凹近于煙通因鉛之重率爲六九則鉛聚于凹處而上半者爲一一四而鋅之重率反是故凹處有顆粒之形甚是美觀因此二事易辨鋅與別質

尋常售賣之鋅常含鉛並有鐵錫銻鉀銅鎘

鋅易在各種淡強水內消化故凡飲食之器用鋅所造者必愼此事因鋅之鹽類質能消化成毒

淡硫強水遇鋅即放輕氣然用純鋅取輕氣較爲遲緩此因面上生出水泡許多而強水不能遇鋅面故須在強水內用鉑或銅與鋅相切則爲一正一負之電氣而其水泡黏在鉑或銅之面令鋅多遇強水輕氣即連發不息試考此性甚有意趣將鉑或銀極薄之片置於淡硫強水自然沉下如強水之底有鋅粒則薄片遇鋅面立發多泡黏於薄片而推之上浮平常之鋅含鐵與鉛等質其質無爲鉸之相反者電氣自能連發不息

鉀養濃水加熱至二百十二度浸入鋅銅二質而令相遇鋅必有若干分與養化合成鋅養而放出輕氣所消之鋅附于銅面銅即可以此法鍍鋅

鋅養

鋅與養只能合成一質即鋅養俗名鋅白其取法作磚房令鋅霧透進而再添空氣於其內鋅白可代鉛白作油色其益處有二發出之氣不毒遇輕硫不變色所以大城大鎮常有輕硫氣者鋅白最爲合用但有難合于油質而易脫落之弊鋅養加熱即變黃色冷則仍復白色光學內所用之鏡間有配合鋅養在其料內者鋅養能與鉀合成易消化之質故與鋁養相同若鋅在鉀養水加熱令沸則放輕氣而其養與鋅化合

鋅養硫養

此質可爲藥品之用印花布之料亦用之其取法將鋅硫礦西名布倫特加小熱煅之則其鋅與硫俱與養化合而成鋅養與硫養隨合爲鋅養硫養再煅之而以水浸之則其鋅養硫養消化聽水熱乾即得方柱形之顆粒即鋅蒼硫養輕養兼含水六分劑

鋅綠

取法將鋅在鹽强水內消化取水熬之待冷而結白色之質與水之愛力甚大遇空氣自能消化西名白昵得滅臭料能收輕硫氣與淡輕等此俱爲動植物發臭之質又能令木質與動質久不腐爛

鎘

鋅礦之內稍含鎘如取鋅而燒煽之時鐵管口初出之火焰有棕色者卽知含鎘後再見藍色之鋅焰鎘受熱至一千五百八十度卽變爲霧鋅必熱至一千九百〇四度方能爲霧所以初蒸得者常含鎘如將此含鎘之鋅在淡硫强水消化而再加淡輕至有餘卽結白色之鎘養炭養則有鎘養炭養結成將此質和以木炭而煽之卽得鎘鎘易成霧並其變化之性與鋅相似其色與錫相似如揉鎘之薄板卽能發響亦似乎錫平常熱度可以打薄引長亦與錫同加熱至一百八十度卽變脆性熱至二百四十二度而鎔故可與別金配合易鎔之料將鎘三分鉍十五分鉛八分錫四分相和熱至一百四十度卽鎔鎘過酸質亞鹼質之變化與鋅略同淡與各種金類又易分別如空氣內加熱變爲鎘養係栗殼色鎘與養化合之質祇此一

鎘

鈾爲罕見之金類工藝內無所用惟鈾養在燒造玻璃與瓷釉之料用之一得黃色二得黑色此各質大半從一種金類礦西名必處而倫特礦所得此礦含二鈾養鈾養並矽養與銅與鉛與鐵與鈾依其變化之相關則鈾與鐵與錳有相似之處鈾與養合成二種雜質一爲鈾養一爲鈾養其鈾養有爲本之性鈾養則能爲本而能爲配鈾養所成之各鹽類質有淡綠色其質卽以此色

辦之如用鈾養合于玻璃爲顏料則有閃光

鐵

地毬上所有之金類最多而最適用者惟鐵凡土石砂泥之內無不有之可以其色而知之植物內亦含少許動物之內則較多人血每百分含鐵半分即二百分之一分與其色料相合甚繁罕見常與養或硫化合偶有鐵塊從空中落下者大小不等古名雷楔雷墾皆是也將此質化分之大半爲鐵質另雜鈷鎳鉻錳銅錫鎂炭燐硫等質

地毬所產含鐵之礦種類繁多可以鎔鍊而得鐵者惟有八種

鐵養即吸鐵礦

鐵養即鐵礦

鐵養即光點鐵礦

二鐵養三輕養即棕色鐵礦

鐵養炭養西名司巴的克礦

鐵養炭養合於泥即泥鐵礦

鐵養炭養合於泥並煤黑油之料即黑帶礦

鐵硫即中國藥材內之自然銅

八種礦內常含別種質有害於鐵質者惟硫與燐此二質雜於鐵內最難去盡而得上等之鐵茲將英國常用之鐵礦所含害鐵之質列後此質爲錳與養或炭養化合又燐與養合成燐養硫與鐵合成鐵硫所列二數爲極少與極多之數

英國鐵礦每百分煤層所產之泥鐵礦

鐵	鐵養	燐	燐養	硫	硫養	化分礦之數
極多四三·三〇 極少二〇·九五	三·三〇 〇·四六	一·四二 〇·〇七	一·三一 〇·〇〇	七十七
極多四九·一七 極少七·三四	一·三〇 〇·〇〇	〇·〇五 〇·〇〇	〇·〇〇 〇·〇〇	十二
極多六三·〇四 極少一一·九八	一·六〇 微迹	三·七〇 〇·〇〇	〇·三〇 〇·〇〇	二十三
極多六九·一〇 極少四七·四七	一·二三 微迹	微迹 微迹	〇·〇七 〇·〇〇	五
極多四九·一〇 極少二三·九八	三·六四 〇·二三	〇·二三 〇·〇〇	〇·二一 〇·〇〇	六
極多 極少	五·〇一 〇·一四	〇·一〇	〇·一〇	〇·〇七	一

前表之鐵礦內其紅色者含鐵最多而質最浮其棕色者多含硫與燐其鐵養炭養礦雖含硫與燐而不多惟有偏若干

里阿司層所產之泥鐵礦常含燐養且多於煤層所產之泥鐵礦而煤層所產者之含硫則多於里阿司層之礦前表未顯此事

英國所取之鐵大半用泥鐵礦鎔鍊如司太孚省與舍勒浦省並威勒士之南邊多產此礦用此礦有一事最便因

近處常有灰石與煤並造爐之火泥可免遠運之費
黑帶爲蘇格蘭所產泥鐵礦之類百分之內含煤黑油二
十分至三十分故鎔鍊此礦可以省費
鐵養礦係鐵礦之最易辨者常見圓形之硬塊外面略光
而內有質紋色爲紅棕而暗又似血色故西名喜瑪台卽
血石之意英國蘭卡司太與夸捺烏拉二省多產此礦惜
其質甚硬而難于鎔化故常用泥鐵礦相和而鍊之惟所
得之鐵不及專用鐵養礦之純因含硫與燐也
紅土爲鐵養礦之軟者含泥少許
棕鐵礦卽二鐵養三輕養英國之敢步倫省阿司頓摸耳
地方所產得哈末省亦有產者又在歐羅巴之別國多見
之如卑利知國與法國常用之礦卽此質
又有一種豆形礦又有一種黃土亦爲棕色礦之類蘇格
蘭有一種腰子形泥鐵礦係鐵養合于水
又有一種光點鐵礦又名鏡形鐵礦亦爲鐵養與紅鐵礦
同原質但有灰色如鋼地中海之愛勒拔島多產此礦日
耳曼國法國俄國亦多有之此礦所得之鐵爲上等因礦
質既淨又用木炭鎔鍊
鐵養礦亦謂之磁石礦其顆粒甚顯明其色深灰如鐵瑞
顛國有一大山盡是此質俄國與北阿美利加亦有之常
用木炭鎔鍊所得之鐵爲上等又有一種鐵砂其質甚重
色黑而光大半爲鐵養兼含鎔養在內此質常產於印度
又有奴弗司可希阿與牛齊倫地方亦產之惜其粒甚小
不便於取鐵之用
鐵養炭養礦歲克斯尼國多產之常含錳養炭養故鍊得
之鐵亦含此質
魚子鐵礦英國奴太布頓省所有魚子石層內多有此質
內含鐵養與水化合者又含鐵養炭養與泥
鐵硫礦色黃而有光成顆粒之形或爲立方形或爲十二
面形或爲圓粒其質紋自心向外前人以爲此礦不便取
鐵因含硫而不易分出近日鐵之需用極多礦質不能敷
用故設法將此鍊取先須加熱煅之燒出其硫之大半

鍊鐵之理

鐵爲金類中之最有用者其形性比別金類有益於世能
任之牽力極大而重率則小不過七七故造橋造船爲最
便質既堅硬難令其變形故以抵托重物爲最穩加熱則
易于引長與軋薄又可抽成極細之絲若論牽力則絲徑
十分寸之一能懸七百〇五磅之重而不斷鐵絲之外銅
絲亦宜同徑之絲能任三百八十五磅
鐵之鎔界甚大除鉑之外爲尋常金類之最難鎔化者故

作火爐能耐大熱而不損鐵之有金十八書不但載其本性又能與別質合成多種雜質工藝之內尤爲合用鐵與炭質極爲相關如熟鐵內加炭少許即變成鋼質既堅固而凹凸力更大於熟鐵加炭更多變成生鐵易于鎔化可以模鑄各器

鐵之形性

純鐵遇乾空氣無甚變化遇水或濕氣漸變爲二鐵養三輕養即鐵鏽水內若含炭養氣生鏽更速即在水內變成鐵養炭養其式爲

鐵上輕養上炭養二鐵養上輕所成之質又爲炭養二鐵養上二炭養試將鐵釘打入新木之內則每釘之下不久成黑痕此因樹皮酸與鐵養炭養水化合成鐵養樹皮酸即是西國之墨水又試將麻布令遇鐵釘與水速生鐵鏽之迹不能洗去此亦鐵養炭養之故凡地內所出含鐵之水其鐵爲鐵養炭養之形而爲炭養氣消化將此水暫遇空氣而放出其炭養氣即有鐵養炭養結成沉下水底能顯鐵銹之形水內若含消化之鹼類或鹼類合炭養之質以鐵浸入亦不生鏽

純鐵在平熱之時而遇極濃之硝强水或硫强水不能消化試將純鐵浸于濃硫强水而加熱合溶雖有消化亦屬甚慢加浸于一四五之濃硝强水而再浸于淡硝强水內取出之後揩乾而再浸于淡硝强水即能消化因不揩則爲靜性之狀揩則有動性之狀試將鐵絲置于一三五之硝强水立能消化若將金或鉑之片在强水內與鐵絲相切則其消化立停而鐵有靜性之狀此理尚未深悉別種金類亦有之俱不及鐵之顯明

鐵與養合成之質

鐵與養化合有三種俱可分取之即鐵養鐵養鐵養又疑另有一種合于別質而不能分取者即鐵養輕養鐵養不多見其獨成者因最易與養化合而變鐵養如將鉀養與淡輕各少許添入鐵養硫養水內立有結成白色之質即鐵養輕養此質立收水內之養氣而變爲鐵養輕養即暗綠色將此遇空氣又變爲棕色之鐵養輕養易收養氣藉此可得其益處如靛料之藍色者欲變爲白色者則用鐵養硫養合于鈣養或鉀養而添入靛內其色自變鐵養爲本之性甚强

鐵養

此質已在鐵礦內論之而肆中另有出售者用處多端如

矽苦太爾又金銀匠之紅料又非尼司紅此三名即是一質可將鐵養硫養煅而得之即礬紅其式爲

二鐵養硫養 Ⅱ鐵養上硫養

二鐵養三輕養

此質之取法將鐵綠以驗類消化之即結棕色之質有膠類之狀易被強水消化加熱至暗紅忽然自發光紅而變成之質與原者不同極難爲強水消化惟其原者仍與前易消化之質相同如將鐵養加白熱即放養氣而變爲鐵養其式爲三鐵養 Ⅱ二鐵養上養

土質之內常含鐵養惟多寡不定化學家以爲能令土內之生物質收其養氣而與炭合成炭養氣便爲植物所收則鐵養因此而變爲鐵養此鐵養遇空氣之養氣仍變爲鐵養如此則循環無窮也鐵養爲弱性之本質與鋁養同若遇強性之本質即能顯出配質之性但此性甚小於鋁養

吸鐵礦

此質謂之黑鐵礦化學家以爲鐵養合于鐵養即鐵養鐵養有數種金類礦其顆粒之形與此鐵礦相同惟其鐵之若干分或其全分可以別金類代之故即以此爲據如司批內錊爲鎂養鐵養福爾克林內得爲鋅養鐵養又如鉻鐵礦爲鉻養鐵養合于鐵養之鹽類質合于鉀養鐵養即能結成

鐵養硫養

此質之取法將濃硫强水一分半和水六分消化鐵絲一分結成顆粒又名皂礬多取之法用鐵硫礦令收空氣之養氣前已言能得綠色之顆粒爲斜方形其原質爲鐵養硫養輕養合水六分剩其色或有不同則因鐵養三硫養之微數相雜此質一分在水二分能消化若以平常之鐵養硫養消化于水而加熱令沸即成淡棕色之濁水因所含鐵養三硫養化分而析合硫養之質結成鐵養硫養易收養氣而變爲鐵養三硫養平常之顆粒過空氣漸變赭黃色即鐵養硫養有中立性並有爲本之性其式爲

十鐵養硫養七養十三鐵養三硫養十二鐵養硫養鐵養硫養易收養氣故能令別質放養氣如含金之硫質添以鐵養硫養即能令金分出然其大用可作墨水與黑染料之意蓋將所得之質再與錳養炭養相和而溶化即得純質

因此質過植物質水之含樹皮酸者如五倍子等水即變成黑色卑利知國有鐵養三硫養從地中挖出者其色白而有顆粒之形其質紋如絲西名各荷末倍得之原質爲鐵養三硫養九輕養鐵養與鐵養合于燐養之質常含於石內其色藍俗名生成普藍西名非非阿內得

鐵綠

鐵絲置于玻璃管內加熱而令乾綠氣行過即有鐵綠成霧透至管之冷處結成無鱗形之顆粒色綠而美觀與水

錳

錳之形與變化之性甚似於鐵然尚未在工藝內用之又常見錳與鐵相和在銅礦者其取錳之法將錳養炭養和以木炭而加極大之熱即能得錳而含炭少許有如生鐵之意蓋將所得之質再與錳養炭養相和而溶化即得純質

錳比熟鐵之色更深而硬於熟鐵其質脆稍能受攻鐵之力比鐵易收養氣

錳與養合成之質

錳與養合成之質有三種俱有法取之又有二種在別質內化合尚未有人分出又未取得與水合成之質所言五種即

錳養　錳養　錳養　錳養　錳養

錳養

錳礦之合用者常與養二分剖化合即錳養錳之各雜質俱藉此質爲之地造合錳之礦有一種爲黑西名貝路羅

歲得爲多邊柱形之顆粒其色略如鋼又有同原異形之質西名西路密辣尼又有含水者西名華特其貝路羅歲得俗名黑錳係日耳曼國與西班牙國運至英國者用以造漂白粉並玻璃等又可爲取養氣之用其取法加熱至紅則養氣放出其所餘之質爲紅色即錳養錳養爲本之性甚弱與配質不肯化合如和以濃硫强水而加熱則放養氣之半而成錳養此質爲本之性甚强與硫强水化合成錳養硫養其式爲

錳養上輕養硫養二 錳養硫養上輕養二 輕養上養生成之錳養硫養其式爲

常含鐵養化合此質有鐵養硫養結成若以烘乾加熱至紅則其鐵養三硫養化分而放出硫養所餘者爲鐵養其錳養因有爲本之强性故不肯放硫養即能用水消化濾取其水熬之待冷而結淡紅色之顆粒其質爲錳養硫養輕養含水四分劑染色布與印花布用此質成黑色或棕色如將錳養硫養水和以鈣綠水即有結成黑質係錳養合于水其式爲

二錳養硫養上鈣養綠養上二鈣養二錳養上二鈣養輕養有一種金礦西名孟司怕耳其色淡紅有顆粒之形內含錳養炭養

錳養

此質之取法可將錳養炭養盛于管內令輕氣行過不可雜空氣因過空氣必變爲錳養所得之錳養爲綠色之粉有人設法能得錳養之顆粒有明綠色

錳養

此質有生成者常爲八面形之顆粒其礦西名和羅內得又有錳養輕養之礦爲多邊柱形之顆粒西名孟加內得錳養爲本之性甚弱能在酸質內消化成深紅色之水若加以熱即放養氣所餘者爲錳養之鹽類質錳養硫養能合于鉀養硫養成錳蕃其質爲鉀養硫養錳養三硫養合水二十四分劑其結成之顆粒與鋁養之蕃相似加將錳養少許加入鎔化之玻璃內即得紫色此西玻璃養矽養有紫寶石西名阿米替司得化學家以爲其色因此故而成

錳養

此質紅色而爲錳合養氣之質內雖不易變化者如將別種錳與養合成之質在空氣內加熱即變爲此質其色紅

稼又有生成之質爲黑色之碳其原質與此質相同西名何司曼內得疑其原質之排列爲二錳養因合于淡硝强水則變成之質爲黑色之錳養輕養

凡將含錳之質極微之數合于鈉養炭養而置鉑片上加熱鎔化如前第一百十二圖則變成者爲鈉養錳養熱時綠色冷則變藍色少含養氣之錳質變爲錳養其養氣俱從空氣內收得者

錳養

此質常與鉀養相合者取法將極細之錳養粉一分並將鉀養輕養一分先用水少許消化兩質相和成膏曬乾而盛于玻璃管加熱至暗紅令養氣行過管中俟其料飽足爲度取出和以冷水少許則成深綠色之明水將此水置于硫强水盆上以玻璃罩蓋密用抽氣筒去其空氣能成深綠色之顆粒即鉀養輕養錳養其顆粒之形與鉀養硫養相同將此顆粒置于鉀養水內即又消化添以淨水則成紅色之水即鉀養錳養另含錳養其式爲

三鉀養錳養 上二輕養 川鉀養錳養 上錳養 上二鉀養輕養若加酸質少許變化更全雖其配性弱於炭養亦可因此而成變色之事鉀養錳養西名卡米里恩磺此名即四足蛇之意其皮有閃色如鉀養而遇與

鈉養錳養

取此質之法將錳養合于鈉養輕養而加熱再令多遇空氣即成在水消化得綠色之水名爲敢弟滅臭水以上所有之法表明錳養暫時能存之據大約錳養能令生物質忽然發臭則其臭氣易收鉀養錳養之養氣而臭即滅

鈉養錳養

此質爲化學內多用之料取法將錳養之細粉四分鉀養綠養三分半鉀養輕養五分此先以水少許消化將各質相和成膏在瓦罐內加熱至暗紅則鉀養綠養所放之養氣令錳養變爲錳養而與鉀養輕養化合待冷而取其質浸入水內則鉀養錳養消化而成深綠色之水加水令淡以炭養氣行過至不變色爲度則炭養化合其餘鉀養此餘鉀養原令鉀養錳養不化分既爲炭養收去則鉀養錳

養化分而變爲鉀養錳養另有錳養遲片時而沉下可將其紅色水傾出熬濃待冷而結多邊柱形之顆粒即鉀養錳養此顆粒向光看之爲紅色而其回光則深綠色其水內尚含鉀養炭養因此質最難結成故和於水而鉀養錳養之紅色即極濃如將其極微之粒以多水消化亦變爲大紅色此質消化於水几遇與養有大愛力之質如硫養或含鐵養之鹽類質即放養氣其錳養變爲錳養紅色立滅如將鐵綠一小段在淡硫强水消化即成鐵養硫養水此水添入鉀養錳養水即滅其色而鐵養硫養變爲鐵養

三硫養其式爲

鉀養錳養 上十鐵養硫養 上八輕養硫養 川鉀養硫養 上二錳養硫養 上五鐵養三硫養 上八輕養以上之變化雖稍繁而其理則甚簡明其法亦大有益因試鐵礦所含之鐵數能最準全稍錳養之變化

生物質有多種俱易收鉀養錳養以確强水消化再添鎔過之鈉綠小片則得淡綠色之氣質其性最奇遇濕空氣即變爲棕色之霧能爲臭用此質減臭爲最宜故化學家常用之水名爲敢弟滅臭之紅色水

錳與綠合成之質

錳與綠氣化合約有三種即錳綠錳綠與錳養錳養相對然能分取者惟錳綠其餘但得其水而其水又易化分而放出綠氣

錳綠

此質爲數種工藝內多得之餘料如造漂白粉必先取綠氣而取綠氣即有錳綠爲餘質此質因無用處故再令變爲錳養蓋生成之錳養常含鐵故在鹽强水內消化者係鐵綠與錳綠分出其鐵藉一理即含養一分劑半者其爲本之性弱於含養一分劑之質如將鈣養少許添入其水內則鐵變爲鐵養結成而不化分其錳養變爲錳養紅色立鐵綠 上三鈣養 川鐵養 上三鈣綠再將其錳綠水和以白石粉而令遇二倍空氣壓力之汽即有結成錳養炭養之質其式爲

錳綠 上鈣養炭養 川鈣綠 上錳養炭養將此質烘乾而于濕空氣內加熱至六百度則炭養放出而錳養之大半變成錳養此質仍能爲取綠氣所用之料

鉀養錳養以確强水消化再添鎔過之鈉綠小片則得淡綠色之氣質其性最奇遇濕空氣即變爲棕色之霧能爲水所化分成紅色之流質內含輕綠與錳養故此氣內必含錳與綠或謂此氣內有錳綠氣與錳養氣爲相對之質然其實惟錳惟養惟綠三質即錳養綠 見後鉻與綠合質有鉻養綠

鈷之雜質大有用於工藝其色美觀而耐久鈷礦常有鉀與硫相合有鈷鉀礦又有鈷鉀鈷硫礦兼含鎳銅鐵錳鉍等質

取鈷之法將鈷養草酸卽鈷養炭養盛於瓷鑵蓋密面加以大熱其性與鐵略同或云比鐵更有奪九

鈷與養合成之質

鈷與養化合有二種一爲鈷養有爲本之性一爲鈷養爲本之性甚弱鈷養能收空氣之養與鐵養錳養同又在空氣內加熱卽變爲鈷養鈷養卽與鐵養鐵養相對平常之鈷養用作瓷面之畫其取法將鈷礦加熱煆之則硫與鉀大半放出再以鹽强水消化而漸添鈣養則所含之鐵養結成沉下尚有餘鉀又合成鐵養鉀養沉下再令輕硫氣行過其水內必與銅結成而水內只有鈷與鎳再加以熱至沸令餘輕硫氣放出再添鈣養滅其酸性又添鈣綠水卽鈣養綠養加鈣養之水則鈷養結成黑色之粉而有鎳養在水內再加鈣綠亦結成

鈷養之鹽類質或含水者或消化於水者色俱紅而美觀其不含水者多半爲藍色鈷養矽養合于鉀養矽養亦成美觀之藍色西名司莫得其取法將鈷礦煆之令其大半變爲鈷養惟鉀與硫尚未盡化分而放出將所得之質和以石英粉而盛于鑵內鎔化卽得藍色之易鎔玻璃卽鈷養矽養與鉀養矽養其鐵鎳銅合于鉀與硫而聚于鑵底成金光色之質西名司配司可將此質化分而取鎳所得藍色之質傾入冷水易研爲細粉卽常用之司莫得若煆礦之時加熱過大鐵必變成鐵養而合於其內卽爲鐵養矽養色遂混

鈷礦一分和以砂二三分則煆後所得之質西名洒弗耳亦爲瓷釉顏料之用又有一質西名替乃特藍此質爲鈷養燐養合于鋁養燐養其取法將結成之鋁養燐養與鈷養鈷養相和而盛于鑵內蓋密加熱煆之取鈷養燐養之法將鈷養淡養水和以鉀養燐養或鈉養燐養卽有結成之質又有一質西名林曼綠其取法將鈷養硫養和以鋅養硫養在水消化再加鈉養炭養所結之質卽鈷養合於鋅養而成

鈷綠

此質之取法將鈷養在鹽强水內消化結成含水之顆粒其色紅加熱化散其水卽變藍色以水消化又成紅色再添鹽强水仍變藍色若再加以多水藍又漸變淡紅加熱令沸其水先變灰色後又復藍色如將鈷綠水寫字因其紅色甚淡白紙不顯紙若受熱字遂漸變深藍色此紙待

冷而令過濕空氣仍爲極淡之紅色宇迹遂隱若加鐵綠少許其色變綠

鈷硫

此質之取法將鈷之鹽類質水加以鹼類與硫合質之水即有黑色之質結成即鈷硫又有鈷硫爲灰色之礦有八面形之顆粒又有鈷硫可將料變成之

鈷之鹽類質水和以淡輕至有餘即成深紅色之流質速收空氣之養氣另添淡輕綠收養更速能合成數種奇性之繁本質內含淡輕並鈷與養合成之各質

鎳

鎳在工藝之內有大用因能合于銅與鋅而變成白色之鎳鉀灰色之鎳礦又名鏡形鎳礦爲鎳鉀與鎳硫其鎳鉀與鈷鉀相對取鎳之法用鈷礦取司莫得所餘之司配司分出其鎳養和以木炭而加大熱即得鎳向含炭少許若欲純者必將鎳養與酸在罐內煅之如前論取鈷之法鎳之各性略同於鈷之各性。

鎳與養合成之質

鎳養之合質與鈷養之合質相對鎳養所成之鹽類質亦與鈷養所成之鹽類質相對惟其色不同大半爲綠色而其水爲明綠色鎳養輕養之色綠如平果之皮而不收空氣之養氣則與鈷養輕養不同前言鈷養易變爲鈷養因藉此性能分出其鎳與鈷生成之鎳養爲八面形之顆粒曾在鎔鍊銅礦之爐內偶見自成之鎳養顆粒。

鎳養硫養輕養含水六分劑即多邊柱形之顆粒有艷綠色其成顆粒之水可以鉀養硫養代之而成鎳養硫養即雙鹽類質含水六分劑最易成顆粒故前人疑此質爲鎳與別質分出而自成顆粒之事

鎳與硫合成三種質一爲鎳硫一爲鎳硫此質之生成者爲微菅形之鎳礦又有法能製之將鎳之鹽類質水合于鹼類合硫之質即結黑色之質又有一質爲鎳硫

鉻

此金類之各雜質有各種色工藝內常用爲顏料故其西名爲各路馬即色之意此金類礦甚少常見者爲鐵養鉻養礦遇强水並各種變化之料不肯化分乃是奇性瑞顏俄魯斯花旗常產此礦運至英國製鍊鉻鉀養二鉻養爲化學家必需之物其法將礦加熱至紅淬入水內使鬆脆研爲細粉而和以鉀養炭養與白石粉令其質不鉻化置於

倒焰爐內加大熱以空氣行過屢次掉之令其過過空氣則鐵養變爲鐵養鉻養變爲鉻養隨合于鉀養而成鉀養鉻養或加以硝令其收養更速再添以水卽成黃色之鉀養鉻養水其餘不消化之質爲鐵養與鈣養水內和以硝强水至有餘卽變成鉀養二鉻養上鉀養二鉻養合工輕養淡養二鉀養鉻養工輕養淡養二鉀養鉻養其式爲

輕養將此水熬之卽結片形顆粒有艷紅色此質一分須用水十分消化卽成酸性之水鉻之刑種雜質一遇從鉀養二鉻養得之

鉻之原質極難鎔化工藝內尙無用處或用鈉遇鉻綠卽成八面形之顆粒又有用鉀得其粉將其粉遇酸質則易變化惟成顆粒之鉻雖遇極濃之强水或合强水俱不能消化鉻加大熱而遇鹼類合輕養之質則能化分而放出輕氣變成含鉻養之鹽類質

鉻與養合成之質

鉻與養化合有二種卽鉻養與鉻養此二質俱可分取之另有鉻養與輕養化合者又有鉻養能得在水消化之質而不能分取之

鉻養

此爲鉻與養氣合質之最要者其取法將水熱至一百三十度鉀養二鉻養消化飽足者一體積以濃硫强水一體積有半漸漸添入待冷而有鉻養結成針形之顆粒有美觀之深紅色能自消化極易在水消化若稍加熱卽化分而放養氣與鉻養鉻養最易放養氣而爲別質所收生物質如紙等遇鉻養紙卽收其養氣而令變綠色遂成鉻養將鉀養二鉻養合于硫强水能漂白數種油質其油之色料合于鉻養之養氣而有鉻養三硫養變成其式爲

鉀養二鉻養工四輕養硫養二鉀養硫養工鉻養工鉻養工四輕養若將鉀養二鉻養加熱至紅則先鎔而後化分放出養氣其式爲

二鉀養二鉻養二鉀養鉻養工鉻養工養

鉀養鉻養

此質之取法將鉀養炭養添入鉀養二鉻養之紅水其紅色變爲美觀之黃色熬之而結成顆粒亦是黃色係多邊柱形其形與鉀養硫養相同比鉀養二鉻養更易消化于水其水有鹼性加熱卽變紅不化分而鎔化

鉀養三鉻養

此質之取法將鉀養二鉻養和以硝强水卽得紅色之顆粒

鉛養鉻養

此質之取法將鉛養酸醋之淡水和以鉀養鉻養之淡水所結之質即是此質爲黃色之料畫家及印花布用之化學家用此取養氣以便化分生物質因加熱即鉻化成棕色之質熱至紅而多放養氣熬糖之肆加此料於糖能成黃色惟其性有毒急宜禁止此用俄國東北須皮利阿所產之紅鉛礦乃不常見之礦質即鉛養鉻養之顆粒有多邊柱形

二鉛養鉻養

此質之取法將鉛養鉻養水合于鈣養而加熱令沸其式爲二鉛養鉻養上鈣養二鉛養鉻養上二鉛養鉻養

此質爲橘皮黃色印花布先用鉛養鉻染其布後浸于鈣養水內即變橘皮黃色

紅寶石之原質爲鋁養之顆粒其色因含鉻養少許

鉻養

此質爲綠色之顏料玻璃與瓷器俱用之因加熱不化分也取法將鉀養二鉻養四分小粉一分相和加熱則小粉之炭收鉻養養氣之半遂變爲鉻養並鉀養炭養以水洗之而鉀養炭養消化若以硫代小粉則所成之質爲鉀養硫養並鉻養亦可用水消化而分出之鉻養加以大熱則未熱之先易在酸水消化此性與鋁養並鐵養相同其爲本之性甚弱亦與此二質相同鉻養能成二種鹽類質其本配之數亦相同惟其水之色不同又有別性亦不同即鉻養三硫養爲綠色之料含水五分劑又有一種含水十五分劑其色如茄花如將其水加熱令沸即變爲綠色同於前質又有一種攀內含鉻養其色深棕其質爲鉀養硫養鉻養三硫養含水二十四分劑如消化于水而加熱令沸不肯結成或云令受大冷方能結成茄花色之質鉻養硫養不含水之顆粒其色紅不能在水並酸質內消化又有一種綠色之質西名古韋尼綠可作畫料與印花料其取之之法乃將鉀養二鉻養一分和以硼砂顆粒三分則成鉀養砷養與鉻養砷養而其鉻養養氣之半即放出將此浸於水內令鉀養砷養與其餘砷養消化而出或將含鉻養之質合于鹼類所成之質用鈉養硫養化分之則得鉻養鉻養結成棕色之質

鉻養

此質尚未能分取其淨者祇能得與水相合之質其收養氣更速于鐵將鉻綠以鉀養化分即得棕色之質其收養氣故易變成鉻養鉻養與水合成之質其原質之排列略與鐵養相同鉻養稍有爲本之性近有化學家得一質名

鉻養硫養鉀養硫養合水六分劑此質顆粒之形同於礬對之鐵鹽類質卽鐵養硫養鉀養硫養合水六分劑其色藍消化于水亦成藍水遇空氣卽變綠色因有變成之鐵養

鉻養

此爲化學家疑有之質卽令輕養遇鉻養水其水變爲藍色疑有鉻養在水內尙未能分出且未得其鹽類質

鉻與綠合成之質

鉻綠之取法令乾綠氣行過玻璃管其管內預盛鉻養合于木炭而加熱至紅俟綠氣行過之時合成鉻綠之鍊在管之冷處凝結遂成茄花色之光片浸于冷水不能消化若在熱水則緩消化而變爲綠色之水此與鉻養在鹽强水消化所得之水略同

鉻綠

此質之取法將鉻綠加熱至紅而令輕氣行過所得之質爲白色有此白色意所不料其質能在水內消化水卽變爲藍色收空氣之養氣而變綠色若將茄花色之鉻綠在水內掉和加以鈣綠甚微則鉻綠立消化而變爲綠色之水且自生熱

鉻養綠

此爲鉻養與輕養二鉻養十七分相和加熱鎔化待冷打碎添以硫强水四十分而蒸之其式爲

鉀養二鉻養十二鉀綠十三輕養硫養十二鉀養硫養十三輕養十二鉻養綠此質之外形與溴畧同

鈉養硫養十三輕養十二鉻養綠此質能令輕養與輕綠其式遇空氣則發霧濕氣能化分其霧而變鉻養爲

鉻養綠上輕養二鉻養十輕綠此質能令各質收其養氣與綠氣若遇淡輕或醋能令其生火

化學家常用此質以顯火能發亮之理如將鉻養綠數滴盛于瓶內而令輕氣行過輕氣卽收其霧如燃其霧卽燒成美觀之白色若將瓷片或玻璃片遇其火遂結艷綠色之質一層卽鉻養此質尙不知其能與別質合成鹽類否

鉻弗

此爲鉻易于化散之雜質其取法將鉛養鉻養和以鈣弗並硫强水而蒸之卽得紅色之氣質加以大冷凝成紅色之水遇水卽能化分成鉻養與輕弗

鉻硫

此質之取法以炭硫霧行過紅熱之鉻養所成之質卽得黑色之光片與筆鉛爲同形異質

鋅鐵鈷鎳錳鉛總論

金類六種其相似之處甚多故可稱為一屬加熱至紅俱能化分水質如入鹽强水內俱能令其輕氣於出俱能與養氣一分劑化合而為本質此本質所成之鹽類質其顆粒之形略同其各質與養一分劑化合者易收空氣之養氣而成一分劑有半其養與金類有三與二之比惟鋅與鎳不在此例蓋鋅與養化合者並無鋅養鎳雖能成鎳養其性又甚弱如鈷養為本之性最弱錳養為本之性稍强鉻養為本之性最强易于顯出鋅並鎳與養化合者不甚顯出配性質但化學家常疑鈷與養合成者有為配之性但其質尚未考得確據又鐵錳鉻各與養三分劑合成配質鋅與鎳各與綠一分劑化合成質其他分劑之質所無有者鈷與錳各與綠一分劑化合成質能分開取之又有鈷養與錳養二質只能在水內有之而不能分取之但鐵綠與鈷綠之質不多自變化加熱即能化散此一屬之金類俱為三分劑者即二質點之金類地產之礦常含此一屬之質數種相并於一礦者而鐵錳鈷鎳又為最多此一屬除鋅之外俱能為吸鐵所引又需極大之熱方能鎔化惟鋅為此一屬承起之質鋅之與鎂亦能連此屬與鋁之一屬其鐵養並鉻養二質與鋁養一質為同形異原而鐵綠並鉻綠二質與鋁綠一質加熱俱能自散

銅（此須與化學鑛原參看）

生成之銅甚多於生成之鐵而鐵之雜質則多於銅之雜質如美國之北太湖相近處有一山能得生成之銅極多西歷一千八百五十八年此山所開之銅六千頓英國哥如瓦納地方亦得純銅礦知里國所產銅砂即純銅合于石英粉運至英國鎔鍊

所謂藍銅者即第四次所得之白色銅料此料含鐵硫若干因爐內之銅養太少又有一種面上如發麻之狀即第四次銅養有餘而生者其銅養有若干化成紅銅第五次之工內有硫養氣放散若干放散之時成紅色之泡故名發麻其紅色因所成之紅銅而生者又有一種粗銅在白色銅與泡面銅之間又有瓦銅此為白銅錠之底層其上層取出以作上等銅之用餘即此質又一種名為玫瑰銅其取法令水流於熱韌之銅則成薄片如玫瑰花瓣又一種麻那銅其質極韌英國暗古須地方之麻那礦洞內有藍色之水甚多將純鐵浸在水內銅即結於鐵面質純而

（此節與鑛原韌之鍊銅參看）

銅之性情

銅爲大有用之金類能打薄故易軋成薄皮常用之金類可打薄者惟金與銀其次卽銅金與銀爲貴物而銅則多產之物故几薄料必用銅

銅能引長之力於鐵爲次如紅銅絲徑十分寸之一掛重三百八十五磅而不斷銅之牽力小于鐵故作極細之絲倘不能如鐵之細

銅易鎔化故比鐵易鑄蓋鐵必加極大之白熱方能鎔化銅則熱至二千度而卽鎔此適爲光紅之熱

銅爲金類之最響者自古及今常以傾鑄鐘與樂器其傳引電氣之性亦極大所以電報之事俱用之其通電之性略與銀同而稍次其傳熱之性亦速而稍次於金銀

銅軟於鐵而重於鐵鑄成之銅重率八九二打薄與引長者重率八九五銅能過濕空氣而不變化故比鐵更合于用若過酸質亦不化分水質故發金類電氣用爲負電氣之板

銅過海水之變化

銅浸于鹽水內初不變化日久而過空氣漸生綠色之皮卽銅綠三銅養四輕養此種變化略因先收空氣之養而令銅養化分其式爲

四銅養 二納綠 二銅綠 三銅養 二納綠 三銅養 四銅養 二納綠

故船底所釘之銅皮常遇海水多致消化而外面不光海草與壳蟲之類卽能黏于其面大減船之速率已有多人設法欲免此病或在外面釘鋅皮令銅有負電氣或在外面敷以數種油料然尚未得妙法有人名門子用銅三分鋅二分合成黃銅其價較廉生銹較難然仍不能盡免其病或云每銅百分含燐半分海水難以侵蝕

銅器煮食物宜愼

燒煮食物之器用銅爲之久食致病因銅所變之雜質最毒昧其理者往往受害如燒平常食物則銅之光面不致有變化然其銅久過空氣卽生銅養一層此銅養與水化合並收空氣之炭養氣又成銅養炭養此質俗名爲銅綠食物內和入銅養炭養必成毒性此物之生於銅面或遇酒醋或遇果酸或遇油類並鹽等故用銅器必在內面鍍錫一層無論過鹽與酸不致有變化之事若用極純之銅而勤揩擦至極光尚無大害因所生之污穢卽有銅養在內也

銅鍍於別金

鐵與鋼之器俱可鍍銅一層而相黏極牢其法用銅養硫養和以鉀養果酸並鈉養果酸與鈉養在水消化將鐵或

鋼浸于內而與鋅板相連則生電氣而紅銅漸黏于器面鋅乃消化水內若加鈉養錫養又能鍍成黃銅

銅與養合成之質

銅與養合成有二種一爲銅養二爲銅養又有一質爲銅養但尙未能分取之化學家又疑有銅與養合成之配質此亦未有確據

銅養

銅在空氣內加熱外面能生黑質一層卽銅養化分生物質而求其原質者必用此質（詳見考驗生物合炭）若欲多用將銅消化于硝强水而令變爲銅養淡養（詳見淡養取其質盛于銅皮之粗器而加熱至暗紅餘者爲銅養其式爲

銅養淡養 Ⅱ銅養若加更大之熱銅養遂變爲硬塊而不能爲熱所化分銅養易收空氣之水而不能爲水消化惟酸質始能消化而成各鹽類質故可用硫養或淡養洗淨銅面如將黑暗之錢一枚浸于硝强水而取出洗之卽能同于新製者矽養合于銅養而加大熱卽能鎔成銅養矽養玻璃欲作美觀之綠色依此理而加銅養

銅養

銅養五分和以銅屑四分盛于鑵內蓋密而加熱卽成銅養又法用銅養硫養水加熱令沸和以鈉養硫養一分並鈉養炭養一分消化于水而沸之亦有銅養結爲金黃色之粉用沸過之水洗之每洗一次待其沉下而傾出其水其式爲

二 銅養硫養 Ⅱ二 鈉養炭養 Ⅱ鈉養硫養 Ⅱ三鈉養硫養 Ⅱ二炭養

銅養爲本之性甚弱故難與酸質一遇合成鹽類質因銅養遇酸質必化分爲銅與銅養而銅養遂與酸質化合銅養之濕者易收空氣之養氣如將銅養合于淡輕水尙是無色令遇空氣始變美觀之藍色其變色之故因銅養變爲銅養而銅之一分化分如將銅屑盛於空瓶添以淡輕而搖動之亦得藍色之水因銅與養化合之時則淡輕有一分亦與養化合而變爲淡養所以瓶之上半有白色之霧爲淡輕養淡養如將藍水多和以淡水卽有銅養輕養結成其色淡藍銅養淡輕能消化紙與棉花並獸毛並寫留路司類之別種質消化之水加以酸質卽有寫留路司結成沉下

銅養

銅養合于玻璃能變爲艷紅色故可用此質燒造紅玻璃

錫綠合于鉀養而過含銅之鹽類質即成此質但不能與水分離銅之配質尚未能化分而得之如將銅和以鉀養淡養並無水之鉀養而加熱鎔化是其變化之質內約有銅所成之配質其鎔化而得之質在水內消化即得藍色之水最易化分而放養氣遂有結成之銅養其銅養合于鉀養綠養而加熱能助其放養氣即與錳養同所以化學家疑必有銅與養數分劑合成之質但其質最易變化不能於別質內分取之

銅養硫養

取硫養氣之時常有結成藍色之顆粒即銅養硫養（硫養下）見第三卷其銅用硫強水消化則放硫養氣又提銀之工亦常得銅養硫養詳見硫類又可將鐵銅硫礦煅之而過多空氣即變爲銅養硫養合于鐵養硫養其式爲

銅硫上養 小鐵養硫養上銅養硫養鐵養硫養爲熱所化分遂放其硫養而變爲鐵養將煅後之質浸于水內則鐵養不消化濾取其水熬濃即得銅養硫養之顆粒

前法所得之顆粒不透明須用熱水消化而緩緩結成始能透明其質爲銅養硫養含水五分劑如將顆粒加熱至二百十二度則放水五分之四而變爲灰白色之粉即銅養硫養輕養此質和水少許令濕自生大熱而復藍色尋常之銅養硫養輕養加熱至四百度其水盡能散出其後不能化分而得之如將銅和以鉀養淡養並無水之鉀養而加熱鎔化是其變化之質內約有銅所成之配質其鎔化而得之質在水內消化即得藍色之水最易化分而放養氣遂有結成之銅養其銅養合于鉀養綠養而加熱能助其放養氣即與錳養同所以化學家疑必有銅與養數分劑合成之質但其質最易變化不能於別質內分取之

取硫養氣之時常有結成藍色之顆粒即銅養硫養（硫養下）見第三卷其銅用硫強水消化則放硫養氣又提銀之工亦常得銅養硫養詳見硫類又可將鐵銅硫礦煅之而過多空氣即變爲銅養硫養合于鐵養硫養其式爲

銅硫上養 小鐵養硫養上銅養硫養鐵養硫養爲熱所化分遂放其硫養而變爲鐵養將煅後之質浸于水內則鐵養不消化濾取其水熬濃即得銅養硫養之顆粒

前法所得之顆粒不透明須用熱水消化而緩緩結成始能透明其質爲銅養硫養含水五分劑如將顆粒加熱至二百十二度則放水五分之四而變爲灰白色之粉即銅養硫養輕養此質和水少許令濕自生大熱而復藍色尋常之銅養硫養加熱至四百度其水盡能散出其後不能化分而得之如將銅和以鉀養淡養並無水之鉀養而加熱鎔化是其變化之質內約有銅所成之配質其鎔化而得之質在水內消化即得藍色之水最易化分而放養氣遂有結成之銅養其銅養合于鉀養綠養而加熱能助其放養氣即與錳養同所以化學家疑必有銅與養數分劑合成之質但其質最易變化不能於別質內分取之

銅養硫養輕養

用於藥品與鍍金並發電氣等事

銅養硫養水和以鉀養至有餘能結藍色之質即銅養輕養而變爲黑色之銅養有一種顏料西名勿弟脫藍即銅養輕養若不取出其質而加熱令沸則放出其輕養法將銅養淡養以鈣養輕養化分而得之

淡輕添於銅養硫養水即結成含硫養之本質若添淡輕至有餘再能消化而成深藍色之水此水熬濃能結深藍色之顆粒即銅養硫養二淡輕輕養久遇空氣又放出其淡輕

有一種銅礦西名布路嵌台得其原質爲銅養硫養四銅養輕養

銅養硫養結顆粒時水內設有鐵養硫養或鋅養硫養或鎂養硫養即難與分離因能與此各質合成雙鹽類質而

多含水數分劑如曼司菲勒地方造銅養硫養其成顆粒之水因有異質而帶黑色所以結成之顆粒爲藍黑色與皂礬同形異質加鐵養硫養七輕養爲皂礬之式而此本所結之質係數種金類合成之質其式爲

銅錳鐵鎂鈷鎳養硫養七輕養此六種金類固可任意調換而不改變其鹽類之形已詳含鉀養之質內論西里綠

即二銅養鉀養

又有二種金類礦西名太茄來得並里皮脫內得俱以銅養燐養爲原質

前言藍色瑪拉開得又名只西來得並綠色瑪拉開得俱是玉類俱以銅養炭養爲原質

又有一種金類綠係銅養炭養與銅養輕養其原質之排列同於綠色之瑪拉開得取此綠料將鈉養炭養之熱水與銅養硫養之熱水相和即能結成若二水以冷者相合之後而加熱令沸漸變爲黑色之銅養此種綠料華名銅綠

又有二種金類礦一名台哇布對司即綠色明玉之銅礦一名可里鮮殼辣俱含銅養砂養

銅與綠合成之質

銅綠此質之取法含二原質一遲化合而成棕色之質易于鎔化而化分爲綠氣與銅綠此銅綠後又變爲霧質銅綠在水內消化濾則爲綠色淡則爲藍色若將黑色所以結成之顆粒爲藍黑色與在熱鹽強水消化待冷即結針形之顆粒其色綠二輕養將此質以酒醋消化而燒其醋能得綠色之火甚是美觀若將其霧和以煤氣而燒之其火亦成綠色

銅綠三銅養四輕養

此質爲阿太末地方所產之顆粒名阿太卡末得有十種顏料名布倫司會格綠亦是同質取法將銅屑合于鹽強水或合于淡輕綠水而遇空氣即收空氣之養氣其式爲銅上輕綠上三輕養上養日銅綠三銅養四輕養又有假物將普藍合于鉛養鉻養並鋇養硫養即成

銅綠

極細之銅屑和以濃鹽強水少許盛於大瓶內搖動之即成銅綠其式爲

銅上輕綠上養日銅綠上輕養此銅綠在多餘之強水消化成棕色流質將此流質和以多水又結成白色之銅綠此爲不能消化于水之質若令見光即變深灰色如用黑色之銅養五分在鹽強水內消化而添以細銅屑四分加熱令沸亦成棕色流質若和以水亦結銅綠設流質不甚淡而久待則結銅綠四面形之顆粒如將銅綠遇淡輕而

不見空氣卽消化成無色之流質久遇空氣卽收養氣而變爲深藍色銅綠與淡輕合成之硫質可以試驗阿西台里尼使結成紅色之質詳見淡輕其水存于瓶內必裝滿密封而添以淨銅條如將極細之銅屑添入淡輕水加熱令沸則結無色之顆粒卽銅綠淡輕此鹽類質遇空氣卽變藍色之顆粒其質爲銅綠淡輕銅綠淡輕養若又多見空氣則合于淡輕綠而結成銅綠在鹽强水內消化可爲化分氣質之用因能收炭養氣如將此水見空氣則收養氣而結成銅綠三銅養四輕養淡輕綠之濃水或鉀綠之濃水以銅綠添入最易消化雖冷水亦易消化成雙綠氣質惟此鉀綠或淡輕綠所成之二種流質俱不收養氣

銅與硫合成之質

銅與硫之愛力極大雖不加熱亦甚顯明純銅之光面遇硫不久變暗若遇輕硫卽變黑色如將極細之銅屑和以硫粉而在空氣平熱漸能化合加熱則生火而化合所以銅絲在硫霧之內亦易燒見一百八十四圖銅在硫强水內加熱令沸如取硫養氣之法銅有數分變爲銅養因銅與硫之愛力甚大故鐵硫礦雖含銅無多亦能分出每百分有一分已可得銅其法將鐵硫和以煤而作大堆煅之數十日詳見硫之末節則鐵之大半變爲鐵養其銅仍與硫化合而聚在礦塊之中心成核打開其塊取其核每百分含銅五分可鎔化而取銅其礦塊卽鐵養並銅養硫養少許用水消化而分取之

銅硫

此已在銅礦內言之鎔銅爐內所得之異質有此質間有得八面形顆粒鹽强水不能消化硝强水易消化或謂銅鐵礦內含銅硫者其質爲銅硫鐵硫若含銅硫則所含之鐵亦必爲鐵硫卽銅硫鐵硫然鐵硫易爲淡硫强水或鹽强水消化而銅鐵礦則無此性惟遇硝强水則速消化

銅硫

生成之銅硫常有挖得者俗名靛色銅礦又名藍色銅礦又有法能取之將銅養硫養水以輕硫氣行過而結黑色之質卽銅硫將此質再和以硫與淡輕硫水而加熱令沸稍能消化待冷卽結對形顆粒有美觀之大紅色乃銅與多硫化合而另含淡輕硫

銅養硫養以鉀硫化分之卽結黑色之質爲銅硫此質能在鉀養炭養水內消化若銅與硫合成之別種質不能在此水內消化故易分辨

銅硫相合之質遇空氣而兼遇水則漸收養氣而變爲銅養硫養易在水內消化開銅礦之處其水常帶藍色因有

詳見硫之末節則鐵之大半變爲鐵

銅養硫養在內卽是依此理而變成者

銅燐

此爲黑色之粉其取法將銅養硫養水和以燐而加熱令沸此質可爲取燐輕之料又有銅合燐之質可爲吸鐵電器放水雷之引火其製法將銅極細之粉加以大熱而令燐氣行過變成之後再和以銅硫與鉀養綠養卽是

銅與砂合成之質可將極細之銅粉和以砂養與木炭而加大熱所得之質色如銅合砂約有百分之五或云此質可以引長又能任牽力與鐵相同其鎔化之度略等于黃銅所以上共缺十三圖已見鑑原前編鐵銅二質須與前編參看

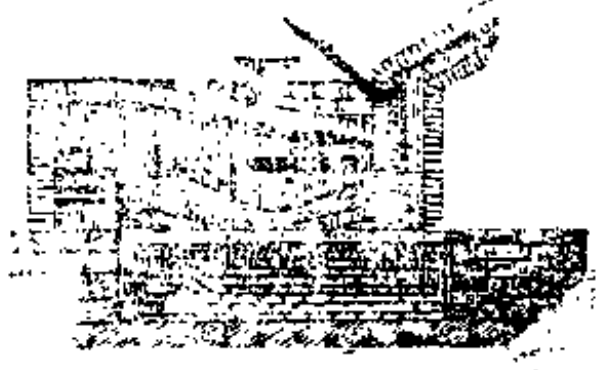
鉛

鉛之適用藉其軟與易鎔二性軟則易軋成薄皮易引作長簅原爲常用金類之最軟者性任牽力最小故難成細絲雖可作絲牽之卽斷若用鉛條在白紙上畫線易脫於紙面卽是質點鬆而牽力小之證

鉛之鎔點除錫之外小於常用之金類卽六百十七度重率大於常用之金類卽一四因此二事最合於槍彈並小子之用又可代屋瓦之用但其質甚重而易鎔設如房屋失火則鎔化落下最爲危險

英國所產之各礦除鐵礦之外以鉛礦爲最多此礦重

第二百四十二圖



柵上不添燃料祇以前次所餘之熱地熱從爐體傳出足
鎔其礦常常掉攪令多過空氣而收養氣
煅礦之後則鉛硫幾分變爲鉛養硫養又幾分放其硫而
與爲硫養鉛則收養氣而變爲鉛養惟其礦之大半不收
養氣俟煅礦之工已足即將燒料添在爐柵又將前次所
得之滓添入爐面風門稍開而爐門緊閉漸增其熱度令
鉛養硫養能與鉛硫相合而分出其鉛爲度硫則變爲硫
養而散去其式爲

二硫養　鉛硫上二鉛養二鉛上硫養又鉛養硫養上鉛硫二鉛上
作此工時須將爐面之礦料屢屢用耙移向火壩則鉛易
分出而流至凹處如將爐門忽開而滅爐內之熱分出更
易約四小時其料多變爲流質而積在凹處下爲鉛而上
爲滓其滓大半爲鈣養矽養與鉛養之數甚少因
初用鈣養爲配料之故若初時不用鈣養則滓內之鉛養
必多故欲令滓多放鉛養須將石灰數鏈投入爐內同時
添以煤屑少許則鈣養能令其滓放鉛養而煤屑能令鉛

養放鉛

鈣養矽養雖鎔於鉛養矽養所添入之鈣養能令其滓變
爲稠質若初時所添之鈣養不足則常爲稠質而鉛不肯

分出

鍊工將終之一小時須加大其熱度其應六小時之後續
其鉛大半已分出則從爐門取出其滓爐凹處之對面有
塞門可開而放出其鉛受以鐵盆再舀入模內成錠
含鉛略多之滓並鉛面所生之皮即鉛硫存留第二次之
用

鎔此鉛硫礦時必有多鉛變爲散出故爐屋
曲折來往多次然後通入烟通間有火路長至三四英里
煮燒鍊日久開其火路之旁門掃刷可得鉛養與鉛硫數
十噸

第二百四十三圖

英國北疆常用之法與前不同其爐名爲省爐如第二百
四十三圖係小風爐而不用倒焰爐有進風管三箇如甲
甲用添進鉛礦與燒料在乙處其鎔化之鉛流至爐底凹
處如丙其渣滓自能流出於外爲丁池所受爐頂有小孔
藏一噴水管如戊其管端有小孔散水成雨此管在通烟
之孔如已之上其噴水之意能令添進之料不吹入烟通
而耗散

有數種鉛俗名硬鉛因雜銻等物西班牙礦鍊得之鉛俱

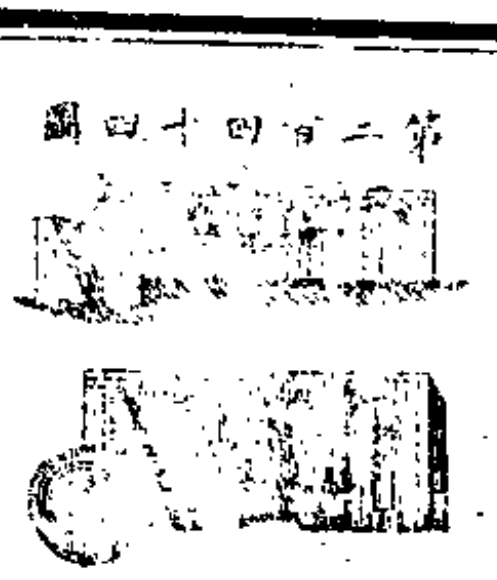
如此茲將硬鉛與英國之軟鉛化分得數列之

	鉛	錫	銅	鐵
西班牙鉛	九五八一	三·六六	○·三三	○·二一
英國鉛	九九二七	○·五七	○·一二	○·○四

硬鉛不便作器用故必去其異質

同時有鉛一分亦放出如第二百四十四圖用大鐵鍋如已能鎔硬鉛六頓至八頓鎔盡而傾入淺盆

第二百四十四圖



如丙長十尺闊五尺此盆為倒焰爐之底近煙柵處深八寸後端深九寸有爐柵庚通至火路如已燒火所歷之時刻與其質之硬軟有比例間有纔燒一日而足者竟有連燒二十日至三十日而足者習慣之人能知其提純之時刻取出少許待冷察其成顆粒之形如已提純隨傾於模成大條

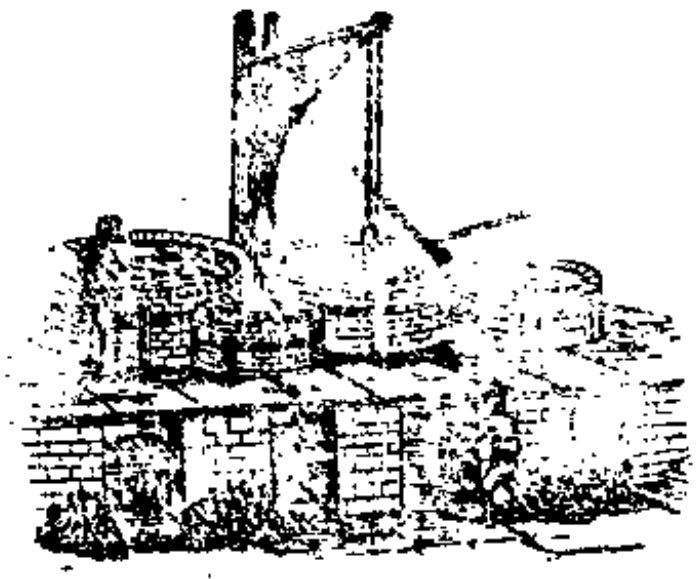
硬鉛遇熱比錦易與養化合而放散如此則鉛應放散而反比原者更硬惟錦易成錦養而與鉛養化合成之渣可分出其相合之鉛與錦每百分有錦三十分至四十分此宜於印書家鑄為邊條與嵌條之用

鉛內分銀

鉛硫礦內鍊取之鉛常含銀得數足為分銀之費西歷一千八百二十九年以前尚用舊法將鉛全變為鉛養而得銀再將鉛養還為鉛其工極繁得銀不足補其費新法為英國白天生所制能將鉛一遲分出其銀取得之餘鉛含銀既多始用法變為鉛養如鉛一頓含銀三兩至四兩亦可分取而得利其大略將鎔化之鉛常攪漸冷則大半結為顆粒餘鉛含銀尚極少屢次分出其顆粒鉛內含銀必漸多

生鐵大鍋八隻或十隻以磚圍砌成竈每鍋容鉛六頓如第二百四十五圖左邊之鍋為第一其餘以次勻列至右為第十將含銀之鉛添入第五鍋內加熱令鎔取去面上

第二百四十五圖

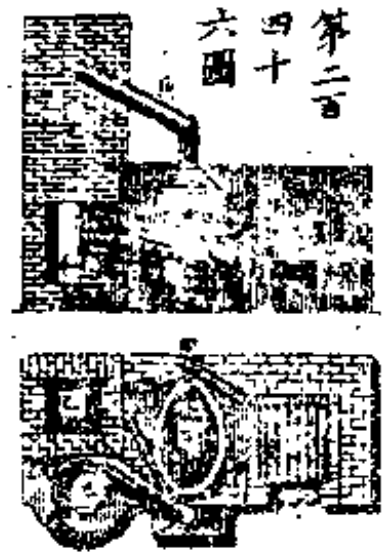


添新鉛鎔之

之皮即滅其火待漸冷用長鐵條掉攪不止俟鉛有顆粒結成即用漏杓舀出此杓徑約十寸深約五寸所得之顆粒添入第四鍋內待鉛五分之四成顆粒而取出隨將此第五鍋之餘鉛盛於第六鍋內此已含銀較多第五鍋既空再

屢次爲之而至第四鍋與第六鍋內之鉛將滿則亦鎔化滅火待冷取顆粒其顆粒亦置於左邊之鍋而流質亦盛於右邊之鍋則第十鍋內之鉛含銀極多問有鉛一噸含銀三百兩者其第一鍋內之鉛含銀極少每噸不能過半兩遂鑄成大條出售鉛內所雜之銅亦已隨銀分出各鍋之旁另用小鍋盛鎔鉛漏杓常置此鍋令不冷

第十鍋內之鉛含銀最多分取其銀所精之理因鉛在空氣內加熱即變爲鉛養而銀則不變所用之爐如第二百四十六圖即倒焰爐其底有橢圓形之盆如丁盆下有鐵架深略四寸下面有柵形每柵寬約四寸用骨灰粉與木灰相和加水掉之成泥以此泥在架柵上鋪滿打實再挖凹成盆形其邊厚約二寸其底厚約三寸盆長四尺闊二尺半庚爲燒煤之爐柵其火焰行過骨灰盆之面而入烟通乙旁有噴空氣管寘噴氣行過盆面其盆造成之後漸加熱至紅爲度將第十鍋內之鉛以鐵鍋已鎔化此鍋連干爐邊有槽通至骨灰盆內其盆將滿之時噴以空氣而令鉛面生皮即鉛養此皮遂爲噴氣吹去而能再生第二層此鉛養俗名密陀僧必有


第二百四十六圖

若干爲骨灰所收者噴氣管之對面另有槽鉛養又能隨氣流出如圖內之甲槽底有鐵箔可受此鉛養如此鍊之鉛乃漸漸散去屢從爐旁小鍋添以新鉛共至五噸而止所餘之質二三擔約含銀一千兩盆底有孔能放出塞其孔而添以新鉛如前數次之後得質已多另有骨灰盆如前法爲之分盡其鉛而止

有套如幸通至烟通乙此在噴氣管之對面因有鉛養霧散出能收之而得鉛養

銀內之鉛分盡與否極易辨別有鉛則面上生皮無鉛則光亮射目待冷而面生花紋是謂紋銀此乃鎔時多收養氣在內結則放出故致生花

爐中放出之密陀僧和以煤屑而置於鎔鉛礦之爐仍能化分而得鉛

鉛硫礦試取其鉛將礦研細三百釐納養炭養烘乾四百五十釐木炭粉二十釐相和而盛于泥鍾將大鐵釘兩三枚插于鍾內即蓋其鍾而用小火加熱約半小時如前一百十七圖之爐最爲合用待冷而取出未消化之餘鐵打碎其鍾檢得其鉛稱之即知原礦含鉛之數驗鉛含銀與否將所得之鉛盛于小鍋如第二百四十七圖此鍋以骨灰爲之置于泥殼之內如第二百四十八圖之爐加熱至

第二百四十七圖

第二百四十八圖

鉛全與養氣化合而爲骨灰所收則小鍋內所餘者爲純銀。鉛如不多可用吹火筒分出其銀將木炭挖成小凹內加骨灰而壓實之令遇吹火之外層卽放養氣之火見前一百〇七圖連吹至不能減少而止若雜銅者骨灰冷時有綠色之迹若爲純鉛其迹黃色前節小試之法其礦內之硫俱能散出幾分爲鈉養炭養之鈉所收又幾分爲釘鐵所收其鈉養炭養尙有餘力能令礦內之矽養鉻化而分出。

鉛之用

鉛皮代瓦前已言之又因易鎔可鑄印書之字然獨用鉛嫌其太軟故宜每鉛四分和錦一分又有碟彈內之鞋子亦以同料爲之若用軟鉛則碟裂之時必致連合而不散開槍彈須用純鉛爲之若用硬料必致衝壞膛內之螺絲鉛與鈾相合宜作小鉛子每鉛一磅和鈾四十磅鈾在鉛內消化令質變硬又能令成渾圓其製法用空心高塔在塔頂置鎔鉛之鍋又有一桶其底作圓孔甚多將鎔鉛傾入此桶自孔落下至水池而止取出之後以其大小分作數號盛于轉桶內而扣以筆鉛粉輥轉數時擦光用鈾太少鉛子必成橢圓形與卵形或太多則成扁圓形。平常銲錫之料用鉛一分錫一分合成因此二金相和鎔界卽能減小又有數種鏵金內含鉛各詳本節。

化學並製造之工多用鉛器因能耐强水之力空氣平熱。鉛遇極濃之硫强水或鹽强水或硝强水或輕弗俱不能消化惟重牢一二之淡硝强水反易消化因硝强水之濃者不能消化鉛養淡養故綴于鉛面而掩蓋其內質。鉛遇多含炭養之空氣易以生銹卽收養氣而變爲鉛養此質合于炭養與水卽成鉛養炭養鉛養輕養舊棺內之鉛皮常變爲白色之脆質如土卽鉛養炭養脆質之中尙有極薄之鉛一層。

鉛遇空氣與醋酸卽變鉛養醋酸此爲最毒之藥故凡苦酒平果酒葡萄酒等切忌遇鉛質鉛器盛醋則更忌鄉村無知者因平果等酒太酸卽置鉛皮在內令解酸或用小鉛子洗瓶而誤留小粒在內藏酒于瓶飲之必受其害鉛水箱常有危險之事前已言之鉛遇空氣與海水不久而變成鉛養與鉛綠。

鉛與養合成之質

鉛與養化合有四種卽鉛養鉛養鉛養鉛養。

鉛養

鉛之光面遇空氣即生黑色之薄皮故不久而變暗化學家以此皮爲鉛養

純鉛分作極細之點逕撒于空中即自燃而變爲鉛養鉛能自燃之事可用法顯之加第二百四十九圖將鉛養

第二百四十九圖

果酸置于玻璃管一端有底一端引長成小頸平置之而用酒燈或煤氣燈加熱俟不發霧隨吹鎔其小頸而封密之蓋鉛養果酸遇熱化分所餘之質即純鉛極細之點而稍雜炭有此炭質適令鉛點不相黏合封密之後藏久不變若破其管端而速撒于空中即能自燃成濃霧即鉛養取鉛養果酸之法將果酸水和以淡輕水摔之不止則初生之淡輕鉛養二果酸全行消化再添鉛養醋酸水令其質結成即得鉛養果酸以紙濾之以水洗之極淨而烘乾

鉛養

此質之取法將鉛在空氣內加熱其熱若不甚大則成黃色之粉西名馬西各得若加大熱則其鉛養鎔化冷時又結脆質即密陀僧西名來得阿止即銀石之意昔日之化學家鎔鉛令成鉛養在往得銀蓋白天生之分銀法未行凡鉛常含銀也密陀僧銷帶紅即鎔化而剝蝕泥鑪因與泥質內之矽養合成鉛養而變若將密陀僧加熱至暗紅即鎔化而剝蝕泥鑪因與泥質則收養氣而變爲鉛養取馬西各得之法將鉛置於倒焰爐加熱其熱不足鎔化所成之鉛養初成有含幾與鈷此

鉛養

此即鉛丹其製法將馬西各得在空氣內加熱至六百度

等質比鉛易與養氣化合後成者含銅與銀此等質比鉛難與養氣化合所取者爲中間之物磨成細粉漂于水內則粗粒能與細粒分開將其細者烘乾鋪于鐵盆而置倒焰爐內加熱俟有合宜之色而取出鉛養多用于造玻璃之料但不可含鐵養銅養鈷養因此各質能使玻璃變雜色又可用爲紅顏料

鉛養 合于淡硝强水則成鉛養淡養而消化于水內兼有鉛養結成棕色之粉因此知鉛養爲二鉛養與鉛養合成者如將馬西各得在空氣內加熱至能加重則爲二鉛養鉛養卽鉛養此爲正料若平常出售者則爲三鉛養鉛養如將此質合于鉀養則鉛養消化而分出所餘者仍爲二鉛養鉛養若以正料加熱至紅又變爲鉛養所以鍊取此料之工其熱度不可大於六百度

鉛養

此質又名鐵棕色粉間有生成者爲六面柱形顆粒其色黑而發光俗名重鉛礦鍊取之法用硝强水一分和水五分將鉛養之細粉添入其內加熱令沸洗而烘乾卽成鉛養易放養氣與別質如將硫合于鉛養而重擦之卽能自燃所以此料爲自來火內常用者化學家亦常用之爲放養氣之料如氣質內含硫養者能與此質變爲鉛養硫養其式爲

鉛養上硫養 鉛養硫養 此鉛養不能爲淡强水消化又無爲本之性化學家謂之鉛酸因與鉀養輕養或鈉養輕養相和而鎔化卽能化合有人嘗從鹼水內得顆粒卽鉀養鉛養三輕養此質在淨水之內能化分

鉛養炭養

此卽鉛粉其實爲鉛養炭養合于鉛養輕養惟其比例不定鉛若久遇空氣與水則生銹而成此粉若遇腐朽之生物質生銹更速因腐質能放炭養氣也

製造鉛粉有二法其理則相同卽鉛養遇醋酸卽放醋酸之水而成鉛養醋酸卽鉛養炭輕養此質能與二倍鉛養合成三本之鉛養醋酸卽三鉛養醋酸若令此質遇炭養氣則鉛養三分之二變爲鉛養炭養而餘者爲鉛養醋酸二法之內其舊者爲荷蘭法將純鉛鑄成方板而置于瓦罐之上罐內盛醋少許將此罐架叠成堆每層之上蓋以牛馬之糞或製皮用過之樹皮屑其堆之上面亦用此料蓋之則堆內因生物質化分而發酵卽生熱而有濕氣其醋又放酸霧鉛遂速變爲鉛養而鉛養再與醋酸合成三鉛養醋酸隨爲糞所放之淡養氣化分卽成鉛養炭養此質合于鉛養之別一分又合于水而成平常之鉛粉其三

鉛養醋酸放出二鉛養之後所餘之鉛養醋酸再能收鉛養二分劑如此循環變化數十日後鉛外生厚皮一層開其堆而刮取之洗淨所黏之鉛養醋酸和以水而研成漿烘之使乾凡鉛軋成之皮較難變化故宜用鑄板

新法之理雖同而法則直截將醋酸多和以密陀僧而加熱令沸即成三鉛養醋酸再令生物質發酵或燒物或藉地面發出炭養氣行過所成之質再將鉛養醋酸水合于密陀僧而加熱令沸亦成三鉛養醋酸用炭養氣令結成其質爲鉛養炭養倘含鉛養輕養若干此新法速于舊法而省磨研之工最能害人惟此鉛粉有顆粒之形作爲顏料之用較爲多費不及舊法所成之極細也

鉛粉之質爲鉛養炭養輕養二鉛養炭養所有鉛養炭養之別種爲本之質常雜此質在內

鉛粉之性極毒故用爲油色之料其匠常欲生病乃因鉛質竄入體內無法再能消去每日所入雖微而數年之後必致漸多病亦漸生其積多之故因漆匠飲食之時指甲內所黏之鉛粉常不洗淨誤雜于食物之內此種人應多食淡硫強水或鎂養硫養或鹼類質合于硫養即爲無毒之物

質腹內變成鉛養硫養鉛粉之紙若遇輕硫氣即變黑色因成含鉛之油色或敷鉛粉之處

鉛硫將其變黑者遇日光與多空氣能再變白因鉛硫收養氣而變爲鉛養硫養即白色之質既變黑而置于暗處則不變白平常出售之鉛粉稍雜鉛硫或木炭粉此因買者喜其稍帶藍色也

鉛養炭養之生成者爲白色之顆粒常與鉛硫礦同見

鉛養硫養

此質之生成者有柱形之顆粒或八面形顆粒西名安古歲脫此質在淡強水內幾不能消化又化學事內有含鉛之質結成者常有此質又有一種礦西名闌那開得又一種西名留弟來得俱爲鉛養硫養合于鉛養炭養此外尚有鉛與鉻養合成之各質已詳前

三鉛養燐養

此質常見于鉛礦內與鉛養炭養相合

鉛綠

此質俗名牛角形鉛水內不易消化凡金類與綠氣之合質水內不消化者甚少將含鉛之水和以鹽強水或和以能消化之含綠氣質即有鉛綠結成拂水三十分鉛綠一分幾全消化待冷又結美觀之針形顆粒有此白色鉛綠易于鉻化加以大熱即變爲

鉛綠鉛養

此質之取法將鉛綠在空氣內加熱即成或用以當鉛粉作油色之細料此等用處之取法將鉛硫礦作細粉以濃鹽强水化分之變成鉛綠以冷水洗之其式爲

鉛綠七鉛養

此質俗名脫那黃又名巴里黃又名金類黃其取法將密陀僧合于淡輕綠而加熱即成黃色如金之質易于鎔化冷時結成八面體又有一種礦西名門弟配脫係鉛綠二鉛養即無色之柱形顆粒

鉛磺

此質之取法將鉛養淡養水或鉛養醋酸水和以鉀磺水結成之質光黃色即鉛磺候其沉下傾出其水將結成者以沸水消化再添鹽强水一二滴則成無色之水待冷而結鱗形之顆粒其色如金

鉛與硫合成之質

前言鉛化鉛硫礦時即結成鉛硫而鉛礦內又有鉛硫凡輕硫或含硫之易消化者若過含鉛之水即有鉛硫結成雖其輕硫等質極少亦必結成又有一種質爲鉛與多硫合成者其原質之分劑尚未考定凡含鉛之水合于含鹼類與硫之水此水另含硫至飽足即有結成紅色之質即是鉛合多硫之質又鉛水合于淡輕硫之水而久存之即變紅色亦有此質結成

三鉛硫二鉛綠

此爲光紅色之質如將鉛綠以鹽强水消化再將輕硫添入即有此質結成

有一質在數種鉛礦內見之名爲鉛硒其性與鉛硫略同原鏡考得此種金類見二百二十圖考驗之時用造硫强水火爐內所結之質此爐內所燒之硫原爲鐵硫礦用分原鏡察其顆粒亦同形

鉛

西歷一千八百六十一年格致家名克路克司用光色分得光帶內有綠色之線乃前人所未論及者若不細辨必誤視爲銀之綠因其方位與銀之方位甚相近克路克司既能明察細微即疑爲別種原質隨將考驗之質以化學之法詳細化分竟得金類一種命名台里烏末即萌芽之意因其光色同於春天初發芽之綠色後又在泉澗之水內得之西班牙國與奧里知國之鐵硫礦所含略多將此礦燒硫成强水取其火爐之粉以憑法能得其

原質但此粉必甚多而得鉛少許將其粉先漂于沸水而多和以濃鹽强水則鉛與綠化合取置于硫强水內則成鉛養硫養再消化于水內令結顆粒又用鋅令其化分卽結絨形之質卽鉛以煤氣火加熱鎔化成錠

鉛之形性與鉛略同若遇空氣比鉛易生銹用鉛一條在紙面劃線其迹變爲黃色卽鉛養若將生銹之鉛舐以舌覺有鹼類之味因鉛養在水消化故將生銹之鉛置水內則鉛養速消而變光亮鉛養既易消化于水似應列于鹼屬金之內又準其熱率則命爲一質點之金類與鉀並鈉相同惟鉛與別種一質點之金類更相近如鉛綠難消化鉛硫不消化又能存于水內不變其鹽類水內加以鋅卽能分出其鉛殊與鹼屬之金大不同鉛養之易消化乃鉛養與銀養亦稍有此性稍能在水消化其水有鹼性如令鉛遇淡硫强水則放輕氣同于鋅鉛能在養氣內燃成綠色之火或云鉛養綠養可代銀養綠養作綠色之焰火見第二卷綠下

鉛養硫養易在水內消化與鉛養硫養同鉛養炭養稍能在水消化而較易于鉛養炭養

鉛養

此質之取法將鈉養綠合于鉛綠再加鈉養炭養至有餘所成之質亦是爲本之質因能與硫養化合成鉛養三硫

養輕養含水六分劑

鉛之鹽類質與鉛之鹽類質俱有毒性

鉛之分劑數與質點重率相同其數爲二百〇四

長洲徐鍾枝

英國 傅蘭雅 口譯
無錫 徐壽 筆述

銀

前列之金類俱能在空氣內與養氣化合惟銀則否其色最爲美觀易於打薄引長故各種鑲嵌之人物花樣多用之至於金則更有此二性能軋成極薄之箔故面積雖大而分量無幾又能抽成極細之絲織造花邊之類銀在地球面產處雖多而其數不多故價甚貴通作錢幣之用

銀與養不能直顯其愛力故常有生成之純銀其顆粒或爲立方形或爲八面形間有叢聚之顆粒布都西地方之銀礦又成樹枝之形

銀常與硫化合成銀硫而銀硫又常合于鉛硫或鋅硫或鐵硫

鉛硫礦取銀詳前鉛礦內

銅之各礦常含銀如灰色銅礦所含之數足爲鍊取之費而有餘將礦照常法鎔化而銀即雜于銅內分取之法藉銀易爲鎔鉛所收故將此銅一分和以鉛三分而鎔之鑄成圓板用爐加熱如第二百五十圖鉛則先鎔而流出銀

第二百五十圖

耳曼國之富來白軋地方有一種礦雜有銀硫另雜鐵硫亞雜別種金類合硫之質將其礦和以食鹽少許而置于倒焰爐煅之則銀硫變爲銀綠磨成細粉盛于轉桶之內和水與鐵即能收其綠氣而銀綠又變爲銀隨將水銀添入桶內轉之數小時水銀消融其銀銅鉛而成稠質取出而以粗麻布濾盡有餘之水銀即可分取其銀如第二百五十一圖將濾去水銀之軟料置于鐵盆之內層層疊起以鐵罩蓋之罩底置水罩之上端加熱足化散其水銀而收於水內其銀銅鉛則留在盆內將此質再和以鉛而用前鉛內分銀之法變鉛爲鉛養而分出之銅亦與養化合而隨鉛同出所留之質爲純銀或另設法以免水銀之繁將其礦和以食鹽極濃之沸水消化其銀綠而濾出之將此綠置於其內即能收得純銀或用鋼養硫養消化其銀爲銀綠又用食鹽極濃之沸水消化其銀綠而濾出之再添鈉硫即有銀硫結成加熱煅之硫盡散

第二百五十一圖

出而留者爲純銀

銀雖不收空氣內之養氣然其質軟而易致消磨故以銀造器必加純銅少許若製錢幣又有定率英國之例每一千分銀居九百二十五分銅居七十五分法國之例銀居九百分銅居一百分

銀錢或銀器照前數配合其色太紅可在空氣內加熱而浸入淡硫强水則所成之銅養消化於强水外面幾成純銀若暗色之銀面亦以此法爲之又有與養化合之銀浸於硫合鉀養之沸水則生銀硫一層

銀匠所用之鋅料每銀五分加鋅二分加銅六分

銀衰銅裹之器將銅板以銀養淡養水洗淨外加薄銀皮而軋之則銀黏合於銅面此因銀養淡養水內之銀爲銅所代而鍍於銅面故銀皮能黏而不脫

鍍銀之法將鍍金類作器而浸於銀水之內外面即黏銀一層製銀水之法以銀衰在鉀衰水內消化或用鉀衰一分消化以水十分此水一升加以銀綠五十釐將欲鍍之器接連於發電器之鋅片即負極點電氣能分開其鉀衰與銀故銀必在器面黏結見一卷輕氣下又用銀片浸在其水內而連至發電器之銅片即正極點則化分之鉀衰凝于銀片隨與其銀化合成銀鉀衰而消化于水內如此則銀水之濃淡不變受鍍之銀與消化之銀二數必相等

黃銅或紅銅之器又可用揩銀之法將銀綠十分汞綠一分鉀養二果酸一百分相和而揩在銅面則汞與銀遇銅化分而成銀汞膏易黏于銅面其鉀養果酸令其化分更易所欲揩銀之器先須浸入硝强水內少傾而收盡其銅養取出而以冷水洗淨始揩以前料又有乾法將汞和銀成膏揩在洗淨之面加熱散去其汞即留銀一層

玻璃面鍍銀之法用數種生物質能令銀水內之銀結成如銀養果酸水或淡輕養果酸水傾於玻璃面上加熱若干度則銀養之養氣爲果酸所收銀即結成一層如玻璃球與瓶之內面即用此法

次銀分取鈍銀可用硝强水加熱消化而添以清水令淡再添鹽水令變銀綠沉下傾出其水將此銀綠用水洗淨以洗下之水試添淡輕水不變藍色而止取出烘乾每一分和以乾鈉養炭養一分盛於鑊內鎔之將鑊打碎則鑊底有銀一小塊其式爲

銀綠上鈉養炭養二銀上鈉綠上養上炭養

銀之形性

銀色潔白異於別種金類比鉛稍輕其重率爲一〇五二硬於金而軟於銅除金之外最易打薄引長煮其牽力則

大於金鎔界則小於金與銅卽一千八百七十度銀爲傳電氣最易之質遇乾空氣或濕空氣俱不能收養氣雖加大熱亦不收養氣若遇電臭氣卽收養氣或遇輕硫氣色乃變暗因成銀硫可以鉀養水洗淨之硫强水之淡者不能消化惟淡硝强水則消化若用濃硫强水而加熱卽變銀養硫養用濃鹽强水而加熱亦稍消化而成銀綠再加以木銀鐵結成若將鉀養輕養或鈉養輕養合於銀而鎔化其變化不及合於鉑而鎔化之多故化學之工用銀鍋等受熱之器問有數事較勝於白金

銀與養合成之質

銀與養化合之質有三種卽銀養銀養銀養惟銀養之淨質尙未有人取得者銀養在化學之內甚有關切蓋銀所成之鹽類質俱以銀養爲本而銀養與銀養不與焉

銀養

此質之取法將銀養淡養以鉀養化分之結成棕色之質卽銀養爲大愛力之本質易在水內消化能令其水稍有鹼類之變化銀養加以小熱卽能化分新結成之濕銀養和以淡輕之濃水數小時後變爲黑色卽大危險之爆藥此藥之原質尙未深悉化學家以爲淡養卽與淡輕相對之質

銀養淡養

此質之取法將銀置於稍强水內而稍加熱卽漸消化熬乾而加熱至鎔則餘强水放散外科所用者緒其質內成條便於指在病處化學所用者以水消化而結成片形之顆粒淨白無色銀養淡養可爲烙炙之用者緒其質放養氣而其銀化分養氣則與生物質化合若遇日光或陰光變化更速然以淨質遇光原不變色如遇生物質或自含生物質始變黑色之質此爲銀極細之粉故銀養水沾在手指而不見必終不變色見光卽變黑色此可用鉀養洗脫或速用汞養淡養亦可如將銀養淡養水滴於白紙而見日光則成黑色之迹有迹之處亦毀白紙而見日光則成黑色之迹有迹之處亦毀白紙記號所用之墨水必藉銀養淡養則見光而變爲銀粉滲衣不脫或將鈉養炭養水先沾寫記號之處再用墨水寫字則其字迹爲銀養炭養更易變黑如用熱烙鐵熨之變黑更速若不用鈉養炭養則將銀養淡養加以淡輕水至有餘此能收淡養而令其質遇熱或遇光而速變黑染髮之藥常有銀養淡養在內照像所用銀養淡養變化之理已詳第三卷硫養之下

銀養淡養

次銀欲取銀養淡養必去所含之銅將銀在不甚濃之硝强水內消化用瓷鍋熬乾所得之質爲綠色因雜銅養淡

幾加熱至鎔而見黑色則藍色之銅養淡養已化分而變爲黑色之銅養惟其熱度常須不定化分銀養淡養俟銅養淡養全化分而止試其全化分之法將玻捎條取出少許以水消化而濾之以淡輕水試之尚含銅養淡養者必有藍色若已無色可用熱水消化而濾出銅養熬濃其水結成顆粒

銀綠

鍊銀或別種金類內分出其銀俱須先變爲銀綠將含銀之水和以鹽強水或食鹽則結白色之質如豆腐初成之時白色光亮不久而變茄花色若過陰光漸變黑色若見日光變黑甚速其銀綠變爲銀綠而有綠氣放出（詳見第三卷硫）

（下）如遇銀養淡養至有餘或遇生物質則所放之綠氣與其生物質化合而變黑更速試將銀箔挂于綠氣瓶內則所成之銀綠色白如雪見光不變取此白色之銀綠在暗房內用鍋加熱烘乾熱至五百度而鎔成棕色之流質待冷而結透明之定質幾爲無色俗稱明角銀因其外形與明牛角略同加以大熱則變霧而不能化分試將已鎔化之銀綠一片以鹽強水浸之將鋅一塊置其上而待數小時其銀綠全化分而變爲銀此銀綠之第一分爲鋅一遇化分其餘因鋅與銀相遇能生電氣而化分銀綠若合于淡輕甚易消化所得之流質熬乾仍結銀綠爲無色之顆粒淡輕水或甚濃所結成者爲銀綠合淡輕之質銀綠能收淡輕氣（詳見第三卷硫養）淡輕銀綠在照像內之用詳見第三卷硫養

照像用過之銀養淡養水分取其銀之筒法加以食鹽水至再無結成而止待其結成之質俱沉下即傾出其流質而加淡水洗數次又和以硫強水少許將鋅一塊安在其上二三日內銀綠化分而變銀取出其鋅而以淨水洗之試其洗下之水無味而止可用硝強水消化而得銀養淡養或盛于泥鑵加以硼砂少許鎔成塊用鈉養硫養水分取銀綠者不必再用食鹽之法因銀綠過鈉養硫養全能消化也宜將銅皮置其水內待一二日銀即分出

銀綠

此質之取法用鐵綠過銀即成其式爲

銀上鐵綠＝銀綠上二鐵綠此質黑色不能在硝強水消化惟淡輕能化分之而令銀綠消化餘者爲銀

銀溴

此質爲知里國所產之礦係罕見之物西名安步來得閒有合于銀綠者銀溴與銀綠大同小異惟淡輕不易消化

銀碘

此質有至成者銀與輕碘化合易於輕綠故成銀碘而放出輕氣銀碘能在熱輕碘內消化冷則結成顆粒如將銀養淡養合於鉀碘亦結銀碘爲黃色之質此質不能如銀綠在淡輕內消化若用銀養淡養極濃之水而加熱令沸始能在內消化冷亦結成顆粒即銀碘銀養淡養此質遇日光而化分更易於銀碘故因其性而用於照像之藥品內其顆粒能爲水所化分而有銀碘分出

銀硫

產銀之礦此種爲最多俗名亮銀礦其光色極美觀有立方形顆粒與八面形顆粒又有紅銀礦西名路西可辣礦內含銀硫合於銻礦並鉀硫凡含銀之水遇輕硫即變銀硫爲黑色之質如將銀和以硫而盛於罐內蓋密加熱亦成銀硫其質軟而可打薄又可用模打成杯形或錢形不能爲淡硫强水或淡鹽强水消化而易爲硝强水所消化銀硫和於銀而加熱鎔化即變脆質雖爲百分之一其性亦脆

汞

金類之質能在平熱度內鎔爲流質者祇此一種受冷至負三十九度始結定質故最宜於寒暑表並風雨表之用其沸界爲六百六十度在寒暑表更相宜其重率甚大即

第二百五十二圖

透至凝房內凝汞沉下

第二百五十三圖

西班牙國阿馬屯地方亦以同理取之惟其汞在瓦器內收之此各器能相通又有槽能引其汞至受器內

汞硫礦置於磚砌之環蓋上如第二百五十三圖甲環蓋中有多孔以通火而火在乙處生出燒以木將此火能令汞硫自燃因爐下所進之空氣而變硫養與汞霧其式爲

汞硫上養二汞上硫養此二質過火爐已而通至各瓦器汞霧之大半在此處凝成汞而流至庚槽內硫養氣經過

火路辛而放出所有未凝之汞霧在丁槽內收之最後之氣過戊烟通而外出烟通之內配有吸風之各法

日耳曼國有一處將汞硫礦和以石灰而盛於生鐵甑內煽之則其硫合成鈣硫並鈣養硫養而留於甑內汞乃化氣而透出用器收之其式爲

四汞硫上四鈣養二三鈣硫上鈣養硫養上汞

市肆常售之汞總不能極純如將少許置於淨玻璃片輥動之即見污迹純者無迹所雜之質常爲鉛去鉛之法將汞盛於淺盆成薄層以硝强水一分水二分相和傾於汞面兩三日內屢次掉之鉛乃易消而汞則難消故所耗之汞極少即以水洗之再用生紙收其水後稍加熱散盡水氣如汞含土砂等物則用紙置於漏斗內成錐形其尖處以細針刺多孔而濾之

汞在空氣之內與養雖不化合然分爲極細之點則稍能化合汞之各種藥品有將汞合於油或膏而研勻者又有合於別料成水銀丸合於白石粉爲銀灰散各料與汞原無愛力其藥之功力大半藉養氣化合之一分

汞最宜於玻璃鏡之擺錫先將錫箔一張與玻璃之面積相等置於平面桌上壓至極平錫箔面擦汞輕勻而再傾邊推去多餘之汞又將重錘壓於玻璃面而擠出之數日之後錫與汞粘結於玻璃面每五分內汞居一分錫居四分凡常作水銀之工者必致受毒爲害

汞易與金類之大半相合成膏此爲最奇之性故藉此性可令金銀從礦內分出如金遇汞則外面與汞化合而變白色又如金箔挂於汞面之上久亦變白可用淡硝强水加熱洗之或加大熱化散之但其金面必須研平

發電氣之鋅板須鍍汞將鋅板浸於淡硫强水消盡鋅養用汞擦勻則汞合於鋅面而不生鋅養使難消化此鍍汞之鋅板浸於發電箱之淡硫强水如第十七圖之說各器汞連成循環鋅不消化又如玻璃磨電器用汞五分鋅二分和成膏敷於皮墊之面令其易生電氣

汞合於鈉少許更易粘於金類又能粘於鐵或用此法將兩金類面銲連或又言銀礦金礦以汞收出其金銀汞內須加鈉少許

平常之金類祇有鐵與鉑遇汞不粘合然鉑遇汞時久亦能粘在其面

化學家將各種金類合於多汞而用壓水櫃擠出其汞每平方寸加力六十磅所得之質爲鉛汞銀汞鐵汞鋅汞銅汞鉑汞其銀汞有數處取得生成者爲十二面形之顆粒

又法能取銀汞之長顆粒最爲美觀將銀養淡養四百釐在水四十兩消化再添極濃之硝强水一百六十滴即量杯所量者以汞一千八百四十釐添入待一二日後自有長顆粒結成其長二三寸

汞與養合成之質

汞與養化合有二種爲已知者即汞養與汞養此二質能與配質合成鹽類質

汞養

此質之取法將汞綠合以鉀養水變成之後以水洗之其式爲

汞綠ㅣ鉀養ㅣ汞養ㅣ鉀綠遇光或小熱易化分爲汞養與汞

汞養

汞久加熱至沸界再令多遇空氣面上生黑色之質即汞養取出待冷變爲紅色藥品用作膏藥其製法將汞以硝强水消化而熬乾之得汞養淡養漸加熱煅之而淡養化散冷則成金黃色之粉熱度過大即變黑色冷則仍復原色若至紅熱養即化分此質稍能在水消化其水稍有鹼性又可取淺黃色者將汞綠水以鉀養化分之結成之質即是其式爲

汞綠ㅣ鉀養ㅣ汞養ㅣ鉀綠此淺色者變化之性比深色者更猛

汞養遇淡輕之濃氣即成淡黃色之粉其爲本之性甚强能在空氣內多收炭養氣易與別種酸質化合見光即易化分將其乾者在乳鉢內研之稍有爆裂而化分與銀爆藥幾相似惟其性稍緩其原質爲四汞養淡輕二輕養在抽氣筒內置於濃硫强水之上抽得眞空即放二輕養而變爲四汞養淡輕加熱至二百六十度則再放水一分劑而變爲棕色之質或謂將此質在乾淡輕氣內久加熱則所有之輕氣全變爲水放出而所餘之質爲淡汞養有大爆裂性又能合於水而變爲淡汞養輕養此質有爲本之性能與酸質合成鹽類前言變棕色之時其質爲汞養淡輕可謂汞養合於淡輕而成者其淡輕內有輕一分劑爲汞所代則其質爲淡輕汞三汞養既如此則易明此質合於鉀養輕養而加熱鎔化即放出淡輕氣其式爲

淡輕汞三汞養ㅣ鉀養輕養ㅣ淡輕ㅣ四汞養ㅣ鉀養輕養其質或謂之汞阿米尼能與酸質化合成鹽類質若與硫養化合成淡輕汞三汞養硫養即汞阿米尼硫養淡輕氣行過黃色之汞養至再不能收氣爲限取其質在淡輕氣內加熱至二百六十度俟不放水而止即得棕色

之爆藥化學家疑爲淡汞卽淡輕放其輕而以汞代之

汞合養氣之質與含養之配質合成之鹽類無甚大用如

將汞以淡硝强水消化之每硝强水一分和水五分能得

顆粒爲汞養淡養一輕養惟尋常之柱形顆粒爲三汞養

淡養汞養輕養其取法淡硝强水內多添以汞變成之質

和以食鹽少許在乳鉢研勻則放汞養而變爲黑色其式

爲

三汞養淡養汞養輕養上三鈉綠Ⅱ三汞綠上三鈉養淡

養上汞養上輕養其第一法所成者卽汞養淡養二輕養

以同法試之不變黑色其式爲

汞養淡養上鈉綠Ⅱ汞綠上鈉養淡養此各種含淡養之

質在水消化則幾分化分而有結成黃色爲本之質

濃硝强水多而汞少待其消化加熱令沸卽成汞養淡養

又有簡法濃硝强水一分和水一分消化汞養至飽足能

得顆粒爲二汞養淡養輕養若置於水內又化分成黃色

之質卽合淡養之本質如以水久洗之則餘下之質爲汞

養

汞養硫養

此質之取法將汞二分劑合於硫養三分劑加熱消化而

再熬乾其初成者爲汞養硫養後卽收硫養之養氣而變

成汞養硫養其質爲白色之粉能爲水所化分而成消化

之質並有酸性又成不能消化之黃色質卽汞養硫養二

輕養俗名得必得因其藥性與得必得花之根相同此花

卽牽牛花之類可作藍試紙

汞與綠合成之質

汞與綠化合有二質汞綠並汞綠卽輕粉汞綠卽毒

輕粉若加熱於汞令發霧而入綠氣之內則能自燃成汞

綠

汞綠

此質之取法將汞二分濃硫强水三分加熱消化而再熬

乾卽得汞養硫養其式爲

汞上二輕養硫養Ⅱ汞養硫養上二輕養上硫養將此質

一分和以食鹽一分半在玻璃甑內加熱則其式爲

汞養硫養上鈉綠Ⅱ鈉養硫養上汞綠氯內所留之質爲

鈉養硫養其汞綠變爲霧而凝結於收器之冷處成白色

之質而甚重其重率爲五四折斷之面有多顆粒之形加

熱至五百〇九度卽鎔成流質熱至五百六十三度放出

極辣之霧若嗅此霧鼻失其功用者久久其霧凝結極細之針形顆粒間有成八面形者汞綠一分投於沸水三分之內全能消化若用冷水必須十六分故消化於熱水而待冷卽結方柱形之長顆粒醋與以脫俱能消化汞綠一分已全消以脫之冷者亦須三分若將在水消化者與以脫相和而搖動之則以脫收其汞綠而盡浮於水面若用淡輕綠消化於水而投以汞綠則所能消化之數多於純水令結顆粒則得片形者其質爲汞綠三淡輕汞綠又有一質與此黃色質相似惟以汞綠代汞養其取法將淡輕漸多和以汞綠水所結之質爲淡輕汞汞綠合於未化分之汞綠二分劑卽淡輕汞汞綠二汞綠又有淡輕汞汞綠加熱至六百度卽放淡輕而成二汞綠如將汞綠紅色之粉不能在水與淡鹽水消化若和以鉀養而加熱令沸亦不變化此物之原質疑爲汞綠合於淡輕綠而成着其輕氣俱爲汞所代其質爲淡汞汞綠汞綠如將汞綠水加入淡輕綠與淡輕相和之熱水待冷而結顆粒卽淡輕汞輕綠此質可爲淡輕綠其全輕氣之四分之一爲汞所代又有法能成此質卽將淡輕汞汞綠合於淡輕綠水加熱令沸其式爲

淡輕汞汞綠上淡輕輕綠二淡輕汞輕綠以上各質於變化之事甚有意趣因淡輕之輕能以他質可代之理俱變化以爲此質與淡輕輕綠相對卽將輕綠之輕並淡輕之輕一分劑俱爲汞所代若將此質合於鉀養而加熱令沸則成淡輕與汞養其式爲

淡輕汞汞綠上鉀養輕養二淡輕上二汞養上鉀綠此質和以水而加熱令沸則其化分無多所餘之質爲黃色之粉卽淡輕汞汞綠二汞養其式爲

二淡輕汞汞綠上二輕養二淡輕輕綠上淡輕汞汞綠二汞養又有一質與此黃色質相似惟以汞綠代汞養其取法將淡輕汞汞綠加水而投以汞綠則所能消化之數多於純水令結顆粒則得片形者其質爲汞綠三淡輕汞汞綠上二輕養二淡輕上鉀綠此質和以水而加熱令沸則其化分無多所餘之質爲黃色之粉不能在水與淡鹽水消化若和以鉀養而加熱令沸亦不變化此物之原質疑爲汞綠合於淡輕綠而成着其輕氣俱爲汞所代其質爲淡汞汞綠汞綠如將汞綠水加入淡輕綠與淡輕相和之熱水待冷而結顆粒卽淡輕汞輕綠此質可爲淡輕綠其全輕氣之四分之一爲汞所代又有法能成此質卽將淡輕汞汞綠合於淡輕綠水加熱令沸其式爲

淡輕汞汞綠上淡輕輕綠二淡輕汞輕綠以上各質於變化之事甚有意趣因淡輕之輕能以他質可代之理俱

化學家多論此質之原質爲何法排列而成歷考其各種毒蟲與風

從此各變化而考知之後用淡輕與金類合碘之質變化成生物本質所有彼此之相關如後列之各質明之

淡輕汞汞綠

合於多汞綠即成淡輕汞汞綠二汞綠

合於沸水加熱令沸即成淡輕汞汞綠二汞養

合於淡輕水加熱令沸即成淡輕汞綠汞綠

汞綠

此質不能在水消化故將汞養淡養水和以輕綠或含綠氣而能消化之質則有此質結成最簡之取法將汞綠一分劑和以汞一分劑加水少許令相粘研勻之後微熱烘乾而煽之即得汞綠其式爲

汞綠上汞二汞綠此法雖簡亦不常用不如將汞二分和以硫養三分加熱消化再加熱令乾其式爲

汞上二輕養硫養二汞養硫養上硫養上二輕養既得汞養硫養再加以汞二分並食鹽一分半研至不見星而止加熱則汞綠變霧散出凝結成塊餘質爲鈉養硫養其式爲

汞綠上汞綠上鈉養硫養欲作藥品之用則引其霧入凝房而多遇冷氣能結極細之粉或噴水氣入凝房令其易於凝結所得之汞綠常含汞綠少許故必洗淨否則有毒而不可用若將淨汞綠煽之又有若干化分變成汞與汞綠

汞綠之形或爲半透明而有質紋之塊或爲極細而稍帶黃色之粉比汞綠更重其重率爲七·一八加熱則不鎔化而一徑化氣若緩煽之即能成方柱形之顆粒淡硝強水不能消化若沸之即變爲汞綠與汞養淡養鹼類水能令變爲黑色之汞養即是藥品內之黑色洗水其製法將汞綠和以鈣養水而得之其式爲

汞綠上鈣養二汞養上鈣綠投入淡輕水能變爲灰色之質即淡輕汞汞綠此與淡輕汞汞綠爲相對之質乃以示代汞

汞碘

此爲綠色而不變化之質其取法將碘多和以汞並醋少許而研勻

汞碘

此爲最美觀之大紅色質詳見第二卷碘其霧極濃霧之重率爲一·五六八

汞碘在鉀碘水內消化將鉀養加入其水而再加淡輕水即結棕色之質其質爲淡汞汞碘二輕養其變化之式爲

四汞碘上三鉀養上淡輕二淡汞綠上三鉀碘

上輕養如將鉀碘水和以鉀養再將汞碘消化在內能試水內含淡輕此爲化學家納斯辣所設之法最爲精細因水半升含淡輕百分厘之一尙能稍帶棕色

汞與硫合成之質

汞和以硫而研勻則成黑色之質爲汞硫前人謂之黑礦俟得美觀之紅色而止銀朱遇光或養氣或炭養氣或輕硫或硫養或硫養霧等俱不變質故能久不變色至於鉛所成之紅料易變黑色又如植物與動物之紅料見光或見空氣內之養氣或見硫養氣速變白色黑色之汞硫和以汞綠水而加熱令沸即變爲汞綠二汞硫或將輕硫氣少許合於汞綠亦成此質

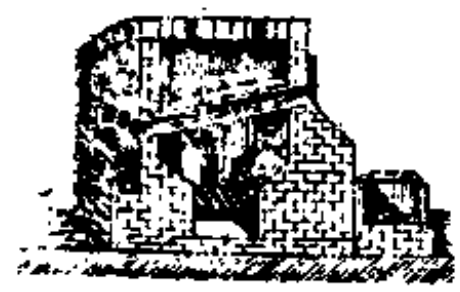
鉍

鉍之光色微紅而質內有多顆粒新折斷者易見此形若欲得其立方顆粒或斜方顆粒可將數兩在鍋內鎔化待面上凝結一層速傾出其內之流質即可見其顆粒粘於鍋之內面鉍輕於鉛其重率爲九八加以大熱比鉛易化散鉍性極脆與別金類相合有專用之處

鉍之生成者常見純質此事與尋常之金類不同奈斯石並泥板石內可覓此質之脈西國所用者大半爲憨克斯尼國所產合於鈷礦之質

鉍礦所雜之土質須分出之此蓄鉍之鎔界不大卽五百

第二百五十四圖



○七度將礦打爲小塊盛於鐵桶此鐵桶斜置於爐上如第二百五十四圖鐵桶之上口有鐵門即添礦之處下端有火泥板之蓋此板有多孔能放出鎔化之鉍受以鐵鍋用木炭加熱令不冷平常之鉍含鈾與硫與銀多許或將生鉍鎔化而與鉛同法吹之亦能得銀所變之鉍養和以木炭屑而還爲鉍純鉍置於重率一二之淡硝强水內全能消化鹽强水或淡硫强水不能消化鉍若含鈾則其鈾與鉍化合成鉍養鈾養爲白色之質而結能漲大極細之紋內

鉍之用處可作鑪金以鑄數種鉛字與細圖之板因將冷鉍能減小別金類之鎔界此非因鉍鎔界之小如鉍二分鉛錫各一分鎔和之後不至水之沸界而鎔惟三種金最小之鎔界爲錫尚須四百五十度故其理不在鎔界而在鑪雜各種錯金亦此理鉍台於錄又可作熱電器

鉍與養合成之質

鉍與養化合有三種鉍養鉍養鉍養俱爲化學家所已知者

鉍養

此質之取法將鉍綠合於錫綠令過多鉀養而鎔化之將此質之取法將鉍養之細粉和以濃鉀養水而令綠氣行過則成鉀養鉍養之紅水又有輕養鉍養結成紅色之粉將此加熱至二百七十度其水散出而變棕色加熱則易於化分而放出養氣其餘質卽鉍養若和以强水而加熱卽放養氣而成鉍養之鹽類質凡鹼類合於鉍養之質易於化分遇水則化分更速

鉍之鹽類質惟有二種合於王藝之用一爲鉍綠二鉍養取此二質之理能顯明鉍鹽類之性卽能爲水化分而成不消化之鹽類質

鉍以硝强水消化則收養氣而變爲鉍養此質再和以硝强水則成鉍養三淡養含水十分劑加將其消化之水和以多水卽結白色片形之質卽鉍養淡養輕養多餘之硝强水留在水內

鉍綠二鉍養輕養

此質俗名爲珍珠白其取法將鉍在硝强水內消化再添以鹽强水卽成

鉍在乾綠氣內加熱蒸之卽得鉍綠爲白能潛化之定質易爲鹽强水所消化而水亦能化分之其變化之式爲三

鉍綠＋六輕養＝鉍綠二鉍養＋六輕綠此質難在水內消化所以鉍綠水加以鹼質卽有酸性再加多水則其鉍幾能全結成質而沉下

鉍硫

此質有生成者又有鉍硫爲翼多之礦係暗灰色之光顆粒與錦硫同形異質若和輕硫水於含鉍之鹽類質卽結黑色之質卽鉍硫此質不能在淡硫强水或淡鹽强水消化而易在硝强水內消化

錦

錦之外形並變化之性與鉍大略相同惟其質更硬更脆易研成黑粉而質內多成顆粒傾鑄之新面有花紋如背陰草謂之錦星其顆粒爲斜方柱形同於鉍與鉀質輕於鉍其重率爲六七一五其鎔界八百度比鉍更易化散故在空氣內加大熱卽發濃白霧因與養化合錦過鹽强水或淡硫强水不甚消化而硝强水能令其收養氣所消化者亦不多其大半變爲錦養若欲令錦全消化先用鹽强水加熱令沸後漸加以硝强水

錦礦之常見者俱含硫俗名灰色錦礦卽錦硫英國哥奴滑勒產之而亭軋里國產之更多此礦常合於鉛硫或鐵硫或石英或鎖燒煉之法藉其易鎔之性將礦置於倒焰爐加熱另加以木炭屑免與養氣化合卽錦硫鎔化而沉於別質之下引入模中鑄成塊此爲生錦尙含鉀硫鐵硫與鉛硫

提淨之法將錦硫和以碎鐵或碎焉口鐵而鎔化之卽有鐵硫之滓浮在上面易於分出其式爲

錦硫＋鐵＝三鐵硫＋錦此法所得之錦常含鐵又法能取其純質將錦硫置於倒焰爐內加熱至不足鎔之度約十二小時則硫與鉀之大半變爲硫養與鉀養而散出亦有錦養稍與同散所煅之礦變爲紅棕色內含錦養與錦硫每五分和以木炭屑一分其炭屑用極濃之鈉養炭養水掉成漿和此料後盛於鐵內加大熱俟錦養之養爲木炭所收而錦硫之一分因變爲錦養亦放出養氣其式爲

錦硫＋三鈉養＝錦養＋三鈉硫多餘之一錦硫合於鈉硫成滓而浮出可取其錦鑄成塊其滓大半爲三鈉硫錦硫

尙可取銻之雜質數種

試取之法將銻硫一分和以鉀養四分盛於泥鑵加小熱或將銻硫四分和以鉀養二果酸三分硝一分半先將空鑵加熱至紅後將此料少許添入硫因遇硝而收養氣遂變爲鉀養硫養惟其消數不足令銻收養氣銻故沉於鑵底每若干時添料少許盡而後止將銻傾出

純銻甚脆故工藝內無所用惟格致之事用銻合鉍作熱電氣器又有數種屬金加銻令硬如鉛字或鞭彈或英國錫料

變形銻

銻之平常顆粒其形與銅並別種金類以同法得之將含銻之流質通以電氣或將銻在極濃之流質通電氣所結成之質其性與平常之銻不同如鉀養果酸銻養果酸一分和以極濃之銻綠水四分通司米電器三具令化分作銻綠極濃之水用銻硫在鹽强水內加熱俟再不能消化爲度電器內之鋅板以銅絲通至含銻水內之銅板又鍍白金之銀片用銅絲通至含銻水內之銻片則銅面所結之銻能光亮特是不成顆粒之粉與尋常之銻大不同如將此質加小熱或搥打忽自生熱至四百度所變之質與尋常顆粒形之銻相似生熱之時多放銻綠霧因此變形之質常含銻綠百分之五或六故疑此質非眞變形之質不能與變形燐相對雖有大相似之處而尙無全據

銻與養合成之質

銻養

銻與養氣化合有二種銻養與銻養

銻在空氣內燒之卽成銻養多取之法將銻硫在空氣內加熱燒之所成之質可當白鉛粉作畫料或油漆料生成者謂之白銻礦西名發倫第四卷總論銻養內得此質爲顆粒形之粉大半爲小粒似鉀養有兩種顆粒之形卽柱形與八面形所以銻養與鉀養係同形異原詳見第非金類

之取法將入面形顆粒在無養氣之空氣內加熱卽變黃色一礦西名愛克西台里卽柱形顆粒者又一礦西名須那孟台得卽入面形顆粒者銻養在空氣內加熱卽變黃色後遂生火而漸煽變成銻養銻養卽銻養舊說以銻養爲另一質銻養不能在水消化能在强水內消化成鹽類質其爲本之性甚弱而鹽類亦難定其界限鉀養與鈉養俱能消化之故或稱爲銻養酸或又得鈉養銻養合銻養成二種質其鈉養銻養含水六分劑者稍能在水消化銻養含水二分劑者不能在水消化

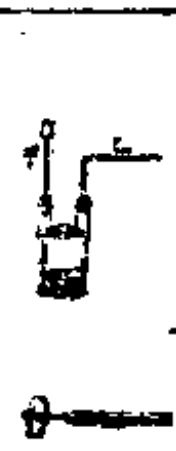
此質之取法將鋅消化於硝強水即成白色之粉洗之乾之而加熱即變淡黃色大熱則化分所餘者爲鋅養鋅養能爲鉀養消化成鉀養鋅養即用火泥罐盛硝四分將鋅之細屑一分漸漸添入硝即放養氣而令鋅變爲鋅養隨與鉀養化合此質研作細粉以水洗之去其未化合之餘硝即得不能消化之無水鉀養鋅養和以水而加熱令沸一二小時又合於水而成含水之鉀養鋅養即能消化將此熱濃即得鉀養二鋅養結成鉀養鋅養

鉀養鋅養

此質之水合以炭養氣即有鉀養二鋅養結成鉀養鋅養在銀鍋內合於鉀養輕養而鎔化亦變鉀養二鋅養此質能爲水所化分而變爲鉀養與鉀養輕養鋅養易在水內成顆粒最合用於試驗鈉養因鈉養輕養鋅養爲鈉養之鹽類質含鈉養者俱能在水消化獨此不能在水消化故有含鈉養之水而加鉀養輕養鋅養即成顆粒惟鉀養輕養鋅養水久存之則變化而成鉀養鋅養不能令鈉養結成

含鋅養之質與含燐養之質相對火變之鋅養質與火變之燐養質相對

那波里黃料即鋅養合於鉛養而成


第二百五十五圖

第二百五十七圖

二百五十七圖則成光黑之鋅質在加熱處之外鋅輕之原質尚未考準因常有餘輕氣在內然鋅輕行過銀養淡養水能結黑色之質即鋅銀如此則可與別質相對即淡輕燐輕鉀輕等是也化分之事設有含鋅微數之質若令變爲鋅輕則能辨之

鋅與綠合成之質

鋅與綠最易化合其時發熱發光所合成之雜質有二種

鋅綠與鋅綠

鋅綠

此質之取法將鋅之細粉三分合於汞綠八分而蒸之餾

內所留者爲汞綠並鉛谷汞之質所透出者卽鉛綠其式爲

鉛上四汞綠 汞綠 鉛綠 上鉛汞上汞綠其鉛綠加熱至四百三十三度卽沸又有法將鉛粉或鉛硫粉添以濃硫强水加熱令沸至乾卽得三鉛養硫養和以食鹽而蒸之所成之鉛綠爲灰色之軟質有顆粒之形易以鎔化故從前之俗名爲鉛油能在水少許消化若用多水卽化分成白色之質爲鉛綠二鉛養其式爲

三鉛綠 上六輕養 鉛綠二鉛養上六輕綠如將熱水和於鹽强水內消化之鉛綠卽結成極小之柱形顆粒爲鉛綠五鉛養西名阿里加羅特粉鉛綠合水之變化同於鉍綠合水之變化鉛綠可爲外科所用之烙質洋槍筒上欲不銹可令成鉛一層以護之

鉛綠

此質之取法將粗鉛之粉在甑內加熱而令乾綠氣行過甑內如第一百九十九圖甑口通入接管令其鉛綠凝結鉛一兩所需之綠氣必用錳養六兩鹽强水量盃十八兩淨鉛綠爲無色而能發霧之流質其臭難當嗅之大咳能與水少許化合成顆粒形之質若加多水則化分成輕綠並二輕養鉛養此二輕養鉛養爲白色之質其式爲

鉛綠上七輕養 鉛綠五輕綠上二輕養鉛養鉛綠能令別質收綠氣如炭輕氣行過此質卽成炭輕綠又如炭養氣行過此質卽成炭養綠其鉛綠則變爲鉛綠

鉛綠與燐綠略爲相對又有一質爲鉛綠硫亦與燐綠硫相對其取法令鉛綠合於輕硫爲白色成顆粒之質

鉛與硫合成之質

鉛硫爲鉛礦之要質其質甚重其重率爲四六三深灰色而有金光所見之塊爲長柱形顆粒相聚而成易以鎔化燕之而不遇空氣不變化而透出若研爲細粉和以鹽强水而加熱卽放出輕硫氣將此流質添以清水卽結橘皮色之質卽鉛綠其原質與深灰色者相同又一取法將鉛之鹽類質如打打以密的等和以鹽强水少許得酸性再合以輕硫氣亦得橘皮色之質此質能變爲深灰色之鉛硫和以鉀養硫其橘皮色者爲鉛硅詳見第三卷硫養下生成之鉛綠養卽爲礙之拉引火若合以汞爆藥與鉀養綠養又可用於銅帽內若和以硝而燃之卽成淡藍色之火凡作各色之焰火俱藉此質爲配合之料

鉛玻璃爲紅色之質能透光其製法將鉛硫在空氣內加熱煅之取其質添入玻璃料內同鎔此玻璃以鉛養八分

鉛硫一分

紅色之錦礦其質爲錦養二硫化錦

錦硫

此質之取法將錦錦綠在鹽强水內消化而令輕硫氣行過結成橘皮色之質卽是

錦硫與錦硫俱爲配質若遇鹼類合硫之質卽成鹽類所以錦硫與錦硫易爲鹼類並鹼類合硫之質所消化試將硫消化於鉀硫水內而再將錦之細粉添入卽能消化錦內含鐵或鉛則不消化故可將此法試錦含別質之據

錦養與錦硫合成之質西名克密士其分劑數不定將錦硫合於鉀養或鈉養而加熱令沸則得紅棕色之粉卽克密士前入多用此質爲藥料

又有一鹽類質西名司可里伯鹽類卽三鈉硫錦硫含水十八分劑能得其四面形之透明顆粒

錫

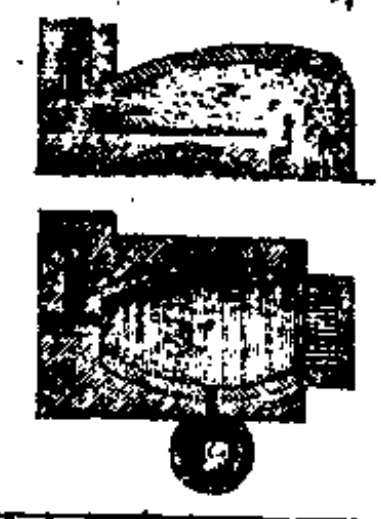
錫之產處不甚多純者總不得見其常採之礦爲錫養或在石英或在花綱石或在端石等有脈夾於其間又常合於含鉀之鐵硫礦並合於鎢礦其鎢礦爲鎢養合於鐵養與錳養等質

錫養礦間有在水灘之砂土內成圓塊則謂之河錫礦此質比石間之脈內者更淨因爲水久久衝洗適與人工淘汰地之礦法相同河錫礦常見方柱形者其端有錐形英國哥奴滑勒地方產錫最多沒來由國與彭加地方所產次之哥奴滑勒之錫礦用人工揀出其石英與別種土質並銅硫礦並含鉀之鐵硫礦使之略淨用臼舂爲粗粉在長流水內淘之此因錫養礦之質甚硬故其粉稍粗而下沉其餘雜物易以漂去錫養礦之重率爲六五砂與石英等質之重率不過二七所以流動之水能令餘質散去而錫養不動此種淘漂之法最爲簡易如礦百分祇有錫卷一分尚可取之而得利淘淨之礦尚含鉀與硫等必再分出將八担至十担在倒焰爐內煅之則硫變硫養鉀變鉀養而放出鐵則變爲鐵養銅則幾分變爲銅養硫養幾分仍爲銅硫此銅硫不肯消化故須令其變爲銅養後再變爲銅養硫養法將煅過之礦以水濕之而過空氣多日後以水洗之則銅養硫養消化而出再在長流水內淘之所雜之鐵養亦能漂去此質原爲鐵硫之時其重率五.〇而錫養礦之重率六五兩質之重率相近難以分離既變鐵養輕而易出

錫礦二次淘汰之後每百分含錫六十分至七十分遂用八分配以煤屑一分另加鈣養或鈣弗礦少許燒時所成之渣滓能帶出砂等雜質先須將此合料濕以水不爲風

所吹去即置於倒焰爐每次用料二十担至二十五担如不許空氣入炭始收錫養之養而變爲炭養錫乃聚於爐底而爲渣滓所蓋俟變化之事已畢即用鐵鏟掉之令錫與滓分開先放出其滓而後令錫流入鐵盆如圖之乙在此盆內暫停片時俟餘滓盡浮於面傾入模內成塊

第二百五十八圖



爐內之熱度初時不可過大恐有錫養幾許合於鈔養成雜質令錫難以分出其料進爐之後約六小時至八小時築閉爐門

放出之滓亦宜詳細分類若含錫養多者下次再用若有錫之小粒者舂碎而在長流水內分取之

礦內初得之錫尚是不純必雜鐵鉀銅少許提純之法將錫塊置於倒焰爐之近火處處疊成空心之堆而緩加熱至鎔度錫因大半鎔化而流至外盆之內其餘變爲錫養而停於爐底所有鐵銅鎢合養之質亦停於爐底鉀則變爲鉀養而散出每若干時添進錫塊若干俟外盆內受錫五頓而止約一小時能得此數

水置於錫內則所發之汽能浮出其滓成水泡形之質連掉三小時而止再待二小時將面上之滓取出而傾錫入模內初出之錫質既輕所雜之別金類必沉故易分出錫比之後出者更純質若極純性必甚脆如將熱錫塊以椎敲之即碎而成亂形之塊俗名粒錫若不純者在此熱度時不顯脆性新加玻相近之處名粹卡其錫礦爲最淨者

錫礦內含鎢可在未鎔煉之先提淨之其法和以鈉養炭養在倒焰爐內鎔之則其鎢養變爲鈉養鎢養能爲水所消化而成顆粒此鹽類質在印花布之工內有大用

小試取錫之法將礦一百釐和以鈉養炭養二十釐硼砂二十釐兩質俱宜極乾盛於罐內加熱其罐內以炭築實同於小試取鐵之法

錫之形性易與別金類分辨如將錫條漸漸彎之有聲簌簌似裂俗名錫吟除鉛與鋅之外錫之結力爲最小結力既小即不能任牽力故其引長之性亦最小難抽細絲與鉛相同然加熱至二百十二度即能引長

錫易鎔於別金類熱至四百四十二度即鎔難於化散成霧甚易打薄金銀銅以外未有更能打薄者欲作錫箔可將純錫先打爲薄皮剪成小方塊而疊起數層打至所需離可將木棒浸水濕透掉其所鎔之錫或將木塊漬透以

之薄

馬口鐵西名錫板其實爲薄鐵皮而鍍錫者上等之物鍍錫較厚隨在光平之砧上打之令錫與鐵粘合甚固錫遇空氣不多改變故鐵藉有掩蓋而不生銹惟錫有消磨之處則速生銹此因鐵錫相遇能生電氣其銹遂散漫於外面又如與水相遇或與空氣之濕相遇水濕之內含炭養則所生之電氣化分其水而鐵與養之愛力極大則生銹極速若將鐵皮鍍鋅其鐵雖有顯露之處而鋅爲護鐵之質常能代鐵先銹故鍍鋅之鐵作皮鍊打之時用木炭火鍍製造馬口鐵必用極好之鐵皮耐久於鍍錫者

錫之工去盡鐵皮面之鐵養否則錫不粘連此工分爲數級其一浸於淡硫强水其二加熱至紅其三打之軋之去盡鐵養其四浸在發酸之麩皮水內其五浸於淡硫强水淡鹽强水相和之水其六用麩皮和水擦之其七以水洗之而插入鎔化之牛羊油內使隔絕養氣隨插入鎔化之錫約一小時半而取出其鎔錫之面亦蓋以油取出之後待餘錫流下再入鎔錫內一次錫能更厚又入熱牛羊油內俟餘錫流至下邊即將下邊入鎔錫內而搖振之餘錫盡去尋常所用者鐵皮二百二十五塊重一百十二磅鍍錫八磅

次等馬口鐵錫和以鉛而鍍之謂之脫爾撩板又如銅器之內面亦可鍍錫令食物不遇銅質其鍍法將淡輕綠擦於銅面而銅養變爲銅綠此質易以洗去其式爲銅養上淡輕綠白銅綠上輕養上淡輕其銅面再加松香少許而用麻團擂錫於上

西國所用之輔針以黃銅爲之而鍍錫用鉀養二果酸和以食鹽白礬而加以水將錫之小粒置於內沸之久久再將針投入同沸錫即收水之養氣而爲輕質消化又因黃銅內有鋅而生電氣錫遂結於銅面鋅之正電性甚大於錫故能收水內所含之銅

錫之麤質

鋅連馬口鐵之料錫鉛相和其比例與其用處有相關上等之鋅料錫二分鉛一分中等者錫一鉛一下等者錫一鉛二此各種鋅料之鎔度比錫與鉛更小凡用鋅料須審所鋅之處有無含養之質有則必致不粘或用淡輕綠或鹽强水或硼砂數於鋅處其强水應將鋅消化飽足而再添强水一二分所成之鋅綠略能令其鋅縫不收養氣硼砂易鎔能化分金類與養合成之質

尋常之錫器用鉛相和如錫四分和鉛一分又有一種錫另含銻與銅與鉛俱少許其色與銀相似又有一種用錫

十二分錦一分銅少許

礮銅用錫九分半銅九十分五俱必極純者其質堅靱易於鎔化配合此質先將錫一分鎔化後加以銅二分同鎔即得硬脆之質所有多銅用倒焰爐收養氣之火鎔化而將前質和入用木條掉勻之尋常用舊礮銅和入銅內鎔化則其銅錫更易和勻俟和勻之後則金類與養合成之質可從面上取出此礮銅料傾入泥模之時須連掉之不止令其金類不分離此因常有白色之質即多含錫者輕而易浮能聚於模口之近處如鑄銅礮其模立置而礮口在上礮口以上之餘料略長於礮三尺所有浮出之輕質並金類與養相合之質俱聚於此藉此餘料之重能壓緊其下半之礮質又能阻其輕質分出又能令礮底即最任力之處歷至極固傾鑄之要法凡鎔料入模須俟其料將結未結之時而速傾則各質不及分離而已結

又有一種銅錫相合之質其錫多於礮銅料之數此與其用處有相關間有將鉛或鋅和入者此質之受熱變性與鋼相反速冷則軟而韌可以打薄緩冷則硬而脆打之即碎配合此質之法尚在古人不能鍊鋼之時即考工記六劑之意

英國銅錢之料用銅九十五分錫四分鋅一分相和

銅四分錫一分相和或加鉛與鋅少許以製各種樂器之用平常銅與錫與鐘銅相同

鏡銅之料以鑄光學之器即回光鏡所用者銅二分錫一分再加鋅鉀銀少許其質硬而能磨光

上等鉛字之料用錫一分鉛二分和成

錫遇硝強水不能消化但成白色之粉即錫養若在鹽強水內加熱則消化而放輕氣鹽強水內和以硝強水少許消化更易錫遇鹽強水外面能生顆粒之形所以馬口鐵上拭以鹽強水則生花紋最美觀如硝強水內稍和以鹽強水用蘇擦馬口鐵所成之花紋甚佳外面敷漆一層即不改變

市肆出售之錫常雜鉛銅鉀鐵鉍金鉑鎢之微數

濃錫綠水面上有水一層將錫置於其內則稍生電氣令錫在水內成顆粒

錫與養合成之質

錫與養化合二種質即錫養與錫養○此質無甚大用其取法將錫綠合以鹼類而得之其色與其製法有相關或為黑色或為橄欖色或為紅色其為本之性甚弱故不能在強水內消化而能在濃鉀養水消化如用此水消化則易化分而成錫與錫養此錫養

又與鉀養化合

錫養

前言此質爲產錫最要之礦凡錫在空氣內加熱卽成此質錫礦亦謂之錫石係方柱形之硬塊若合鐵養卽變棕色之質不能在强水內消化似乎矽養之性若以鹼類或鹼類合炭養之質相和鎔化則變成之質能在水內消化

鈉養錫養

此質爲印花布者用以收住顏色之料其取法將錫礦如前取錫之說舂碎淘淨和以鈉養輕養水而煮之俟熱度至五百度或六百度而止又法將錫礦和以鈉養淡養則硝强水擠出而成鈉養錫養此質爲六面片形之顆粒含水四分之一易在冷水消化將水加熱仍能結成卽是鹼類內中立性之質鈉養錫養水有大鹼類性與鈉養矽養相同如和以酸質而變爲中立性則有結成之質爲輕養錫養如將鈉養錫養水和以鹽强水至有餘則錫養存於水內若用隔滲之法如前第一百七十三圖之說則先成稠質後漸消化而鈉綠散去再後得錫養之淨水若再加以鹽强水或加中立性之鹽類質少許仍變成稠質此事亦爲錫養與矽養相同之性如將錫養加熱能變爲錫養

錫養

此質之取法將錫在硝强水消化卽得白色之顆粒以水洗之而晒乾卽爲錫養十輕養若以二百十二度之熱烘乾則爲錫養五輕養加以更大之熱又變爲黃色其硬略如錫礦粉磨光玻璃等物之錫粉卽錫養之質肆中出售者多雜鉛養此錫養不能在水並淡强水消化能在鹼類合輕養之質內消化而變爲能消化之錫養質若和以鉀養水而加熱令沸卽成鉀養錫養此質不肯如錫養而成顆粒然再添鉀養輕養於其水內卽能結成其質爲鉀養錫養四輕養易在水內消化而有强鹼性加熱而散出其水又卽化分可用水洗出鉀養而餘質爲錫養其錫養合輕養之質並錫養合輕養之質可用法辨之卽以錫綠令變黃色之錫養錫養四輕養

錫綠與鐵養輕養相合亦得黃色之質卽錫養輕養其式爲

鐵養上二錫綠川錫養錫養上二鐵綠

錫與綠合成之質

錫與綠化合之二質爲錫綠與錫綠適與合養之二質相對

錫綠

染色之肆與印花布之肆多用此質其取法將錫在鹽强

水內消化冷時卽結柱形顆粒而光亮俗名錫顆粒又名錫鹽類其質爲錫綠二輕養錫以鹽强水消化宜在紅銅器內爲之因有電氣生出錫卽收其電氣而變化故其消化之事速於別器之內如將錫綠顆粒漸加以熱卽放水而有幾許化分並放輕綠幾許其式爲

錫綠上輕養二錫養上輕綠若加更大之熱錫綠又能化散或以曲頸甑煙之能得無水之錫綠此質之製法將錫之細屑和以汞綠而煙之甑內成灰色之質加熱至紅遂化散爲霧若將水傾於錫綠顆粒之上則幾分消化所分出之質爲錫綠錫養二輕養若用錫綠水之略淡者置於空氣內能收其養氣而結成白色之質卽錫綠與錫養其式爲

二錫綠上養二錫綠錫養若其水內多含未化含之輕綠則仍爲明流質而全變成錫綠惟濃錫綠水遇空氣則不收養氣至於淡錫綠水遇錫其不變化之時比濃者更長錫綠與綠氣或養氣之愛力甚大故化學家常用以收綠氣或收養氣錫綠水內加以鋅能結錫之微顆粒於鋅面將此在濃鹽强水消化而加熱則鋅面上能得美觀之花形如多葉之樹枝其法用錫一千釐濃鹽强水量杯八兩再加以水四倍體積將鋅條彎成亂形而置於其內

錫綠

此質之取法用合强水加熱而消化純錫卽成染肆所用者以淡輕綠與硝强水相合而消化之其無水錫綠之製法將錫在乾綠氣內加熱則自生火而化合變成錫綠而透出爲無色之重流質其重率爲二三八其沸界爲二百四十度能自化散在空氣內常發白霧嗅之難當若和以水少許化合甚猛而成顆粒卽錫綠五輕養若遇多水卽化分而有錫綠輕養分出錫綠能與鹼類合成雙鹽類質有顆粒之形又有一質亦爲染肆所用卽錫綠與淡輕綠相合俗名紅鹽

錫與硫合成之質

錫與硫化合有二種卽錫硫並錫硫

錫硫

此質在英國哥双滑勃地方多產之礦如將錫合硫而加熱則成灰色之顆粒形卽錫硫或將錫綠水合於輕硫卽成暗棕色之質

錫硫爲硫類質之本質如加以硫卽能爲鹼類所消化而變成錫硫又有硫類質之配質

錫硫

此質原謂之假金又謂之黃銅粉陳設之物須用金箔者

可以此質代之噫昔煉煉之家初用多法令賤金變化黃金偶成此質以爲得訣故世俗名爲鄉人金約在西歷一千七百七十四年煉得者其製法將錫十二分汞六分加熱相和則成甚脆之質研作細粉再以硫七分淡輕綠六分和入研勻盛於玻璃燒瓶隔砂緩緩加熱以不發輕硫氣爲度再加熱至暗紅色俟不發霧而止則瓶口有汞硫與汞綠而瓶底有片形之粒黃色甚佳即是錫硫用汞之意欲令其錫分至極細用淡輕綠之意欲令其熱度不甚大蓋淡輕化散之時能減熱度而已成之錫硫不變爲錫硫此質不能爲鹽強水或硝強水所消化惟合鹽水始能消化其性與金相同故亦難辨其眞假若和以鹼類質而加熱即能消化因錫硫爲硫類質之配質或用輕硫和以錫綠水亦得錫硫爲黃色之質

鍺

鍺之變化性情與錫相近從前化學家以此爲罕見之質今知鐵礦與泥等質含鍺亦多以此煉出之鐵或以此礦合於平常之鐵與鋼能令其質更硬此事之外鍺乃無甚大用鍺常與養二分劑化合成礦有三種金類礦俱含未化合之鍺蓋在內郎阿那尔西魯的里布路蓋得其魯的里與鐵養礦同形異原其質最硬與錫養同又有鍺養與鐵養同見成鐵砂礦又名以西里尼又名孟那根奈其形略似火藥原在英國孟那根奈地方所產現在從英屬地奴弗斯哥希阿地方並牛齊侖地方採得此礦有數種每百分含鍺養四十分而與鐵養化合分出其鍺養之法將礦磨成細粉每一分和以鉀養炭養三分則放出炭養氣而成鉀養鍺養以熱水洗之則鉀養鍺養化分而其鉀養爲水所收所得之質爲酸性之鉀養鍺養合於鉀養此質以鹽強水消化而熬乾則有鍺養與砂養變爲不消化之形再以淡鹽強水消化其餘質則此質不消化而能分出以水洗之俟鍺養沉下而傾出其清水再以水洗之數次若以常法濾之則鍺養能與水同過濾紙此質烘乾和以鉀養二硫養而鉻化則硫養與鍺養合成能消化之質即鍺養硫養其矽養仍不消化可用冷水淋出將此鍺養水和以水二十倍體積加熱令沸片時則鍺養分出而成白色之質粘於玻璃瓶之內面成薄皮一層不肯相離其瓶略如生銹之狀鍺養若加大熱即變黃色待冷仍復白色不能在鉀養水內消化如矽養等質若和以鉀養而加熱鉻化則成鉀養鍺養能爲水所化分所餘之酸性鉀養鍺養能以鹽強水消化若將其水以淡輕養炭養滅其酸性則成膠形之質爲鍺養輕養與鋁養略同如將此膠形

之質在冷鹽強水消化而用隔滲之法即得鐳養之水如水百分之內鐳養多於一分自能多稱質

鐳養

此質之用處可作假牙並瓷器面之釉色如稻草黃

鐳養和以木炭屑而在瓷管內加熱至紅令乾綠氣行過則得無色之鐳綠即易化散之流質亦與錫綠略同若以鐳綠之窮行過紅熱之鈉能成柱形之顆粒即鐳與光點鐵噴相似鐳質於鹽強水內即消化而發輕氣鐳之奇性能與淡氣有大愛力故鐳在空氣內加大熱則收空氣之淡氣而成鐳淡鐳淡氣行過鐳養合於木炭而加白熱方顆粒其質極硬粘於瓷管即亦得此質或令輕氣收鐳綠之窮而行過紅熱之瓷管即成鐳綠之窮粒有茄花色以水消化仍是茄花色其性與錫綠相同鐳養水或酸性之鉀養鐳養在鹽強水內消化而遇鋅亦成茄花色之水待片時而結成藍色或綠色之質即鐳養迷收空氣之養氣而變為鐳養酸又有鐳養即黑色之粉其取法將木炭屑築實於罐內成凹窟鐳養而加以大熱煅之

鐳綠

此質遇輕硫尚不能變成鐳硫則與錫硫相同須將鐳綠霧和以輕硫而行過紅熱之瓷管始成淡綠色之鐳硫為鱗形顆粒與假金同

鎢

鎢在烏甫辣末礦內所得者較多此礦常與錫養同見係棕色之大顆粒並有光亮重於錫養其重率為七三因此重率故名為董斯敦即瑞顯國重石之意鎢礦含鐵與錳其數無定惟其質為錳養鎢養三鐵養鎢養又有含鎢之礦即鈣養鎢養名為斯幾來得

又有一質印花布者用以收住顏料或以此料染細紗即能避火其製法將鎢礦合於鈉養炭養而鎔之或將多含鎢之錫礦先用此法而後再鎔之水內即能消化而結斜方形之片粒其質為鈉養鎢養二輕養若將此水和以鹽強水至有餘能結白色之質即輕養鎢養輕養若將淡鹽強水合於鈉養鎢養水此含百分之五而所加淡鹽強水足滅其鹼性遂將此水用隔滲之法則鈉綠滲出而留鎢養消化於水內此水沸之亦不變化若熬乾之能成玻璃形之顆粒與直辣丁略同粘於鍋邊再加水四分之一則成最重之流質其重率為三二玻璃條倘能浮在其面昧

苦而澀能化分鈉養炭養而有發沸之事遇空氣則變綠色因收空氣內生物質之微分若令鎢養輕養放出其水即變爲黃色不能以强水消化鎢養有二種變形之質略與錫養並錫養相同

鎢養

此質最奇之性令遇鹽强水與鋅能成藍色之質即鎢鎢養

鈉養二鎢養四輕養和以錫而鎔之即成最奇之質爲鎢養合鈉養將鎔成之質和以濃鉀養去其不化合之鎢養再以水洗之而添鹽强水即結立方形之顆粒有黃色而發亮此顆粒雖爲鈉之鹽類質但不能爲水消化又鹼類與酸類亦不能消化只有輕弗水能消化之此顆粒之原質爲鈉養鎢養二鎢養

鎢養

此質爲中立性之質其取法將鎢養加以暗紅之熱而令輕氣行過即成棕色之粉能在沸鉀養水內消化放出輕氣而成鉀養鎢養

取鎢之法

將鎢養和以木炭屑而加白熱則得鐵灰色之金類質甚堅硬不能鎔化遇鹽强水或淡硫强水亦不變化若遇硝强水即仍變爲鎢養純鎢一分和入鎔化之鋼十分能成極硬之金類

鎢在綠氣內加熱則成鎢綠透出而結針形之顆粒有古銅色能爲水所化分若在輕氣內而稍加熱即變鎢綠若將其霧和以輕氣而行過紅熱之玻璃管則此霧質不能爲各種强水消化若和以鉀養綠養而再添鉀養至有餘即變鉀養鎢養

鎢硫

此質爲黑色之顆粒與筆鉛略同其取法將鎢鉀養鎢養和以硫而加熱再以熱水洗之即得此質又有鎢硫係酸性之質其取法將鎢養在鹼類合硫之質內消化而以酸質令結成

鉭

鉭爲白色之金類西名目立步低那即希臘方言鉛之意其最要之礦即鉭硫形與筆鉛略同此質在布希米阿國並瑞顛國所產既與筆鉛略同乃易分別又可置於濃硫强水加熱令沸使成藍色之水亦是辨驗之法化學內之用處可造淡輕養鉭養以試驗養其取法將鉭硫礦在空氣內加熱至暗紅則有硫養氣放出而成鉭養存留此質和以淡輕之濃水即成淡輕養鉭養熬之而得顆粒將此

顆粒和於含燐養在淡硝强水消化之質卽成淡輕養鉬養合燐養之黃色質此質爲鉬養燐養淡輕養之微數能以此法試辨之若將鹽强水少許和入淡輕養鉬養之濃水則有鉬養結成添至有餘又能消化將此水用隔滲之法卽得鉬養爲流質之形藍試紙能變紅其味最濫熬之則成膠形而爲能消化之質鉬養加以紅熱能變黃色之玻璃加熱而令空氣行過則結針形之顆粒遇淡鹽强水與鋅卽變爲藍色之質係鉬養合於鉬養其質爲鉬養四鉬養能在水內消化若加以鹽類水又卽結成又有鉛養鉬養爲黃色顆粒形之礦鉬養則爲本質能成暗紅棕色之鹽類質鉬養之取法將鹼類合於鉬養在鹽强水消化而久遇含鋅之水此亦爲本質能收空氣之養氣

鉬之取法

鉬養和以木炭而加白熱卽得白色之金類難以鎔化遇鹽强水與淡硫强水亦不變化若置於硝强水內加熱令沸仍變爲鉬養鉬爲輕金類其重率八六一在綠氣內加熱卽成鉬綠爲紅色之霧能結成顆粒與碘略同能在水內消化而成鉬養淡養藍色之水

鉬養之質不甚有金類合養之性鉬綠和於鹼類合硫之質最易化散能自發霧

鉬硫

此質之取法將鉬綠和於鹼類合硫之質其性似硫配質又一種黃土邦鎔鍊紅銅爐內常出此物內含多鉬合於藏銅鈷鎳

釩

瑞顛國所產鐵礦數種可取此質今又得鉛養釩養礦乃蘇格闌與墨西哥與智利所產者釩之西名爲凡那弟卽歐羅巴北邊古神之名釩養又在數種泥質內見之又在俄國拍麻地方產銅之砂石內見之如將鉛養釩養和以淡養而熬之俟散盡其酸質用水漂出其鉛養淡養卽得粗釩養以淡輕消化而令成顆粒卽得淡輕養釩養加熱化散其淡輕餘者爲紅黃色之質冷時能成顆粒難在水內消化所消微數令水變爲黃色能在鹽强水內消化將此水和以能分養氣之質如輕硫等卽變爲艷藍色因成釩綠若將淡輕養釩養水和以五倍于酒卽變深黑水之水可爲墨水之用西國所製墨水此爲最耐久者雖遇酸類鹼類與綠氣俱不變色若將釩養和以鉀而加熱卽得白色之粉卽釩之原質硫强水或鹽强水俱不消化硝强水則消化而成釩養淡養藍色之水

釩養之質不甚有金類合養之性釩綠和於鹼類合硫之質其性似硫配質

之性因能在鹼類合硫之質內消化成紫色之水

鈮

鈮之原名爲鎬因初得此物有礦名高侖倍得係深灰色之硬顆粒此礦所含之質有鈮養合於鐵養與錳養分取鈮養甚是繁難茲不細論鈮養爲白色之粉不易在硝强水內消化鈮之原質爲黑色之粉硝强水不能消化合强水亦不消化硝强水合輕弗之水始消化

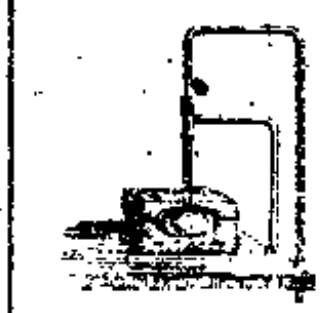
另有一質名鉭即前人誤認爲鈮者係瑞顚國之旦太來得礦並系忒路旦太來得礦有此質其礦俱含淡養與鈮養近有化學家化分此質定爲鉭養

滿低布賴地方所產錫礦含鈮與鉭每百分略有二分至三分

鉑

鉑常與金同產爲片形之小粒西名白辣替那係西班牙之語即小銀之意鉑礦內兼含五種原質爲別種礦內所無者即鈀鉱銥鋨鐵釘俄羅斯產鉑最多大半產於烏拉勒山又有巴西國秘魯國俱產之新金山舊金山俱產少許

取鉑之法不藉鎔鍊而藉消化之理將鉑礦之小粒以淡合强水消化即變爲鉑綠其鉱與銥不消化而留在異質則各質變氣而化散餘者惟鬆質謂之鉑顆非易事平常之爐雖有極大之熱不能鎔化宜將鉑絨置於木盆內和水研成漿若用粗硬之器其質必有粘連之處將此漿置細篩內以手擦使過篩極其停勻置於黃銅管內加以大壓力而擠出其水則鉑之微點連成小圓塊將此加熱至白用椎打至密合各質黏粘連而成料鎔化之鉛易與鉑相和故可將鉑礦一分和以鉛硫一分鉛養一分在倒焰爐內鎔化則硫與養合成硫養而散出鉛則令鉑鎔化其銥與鉱則沉下即將上浮之質用杓舀出如前鉛內分銀之法取盡其鉛所餘者爲鉛絨以輕養火在小爐內鎔之其爐形如第二百五十九圖以石厥入煤精所作之模內其鎔化之鉑收養氣與鎔化之銀同理冷卽放出近時所造鉑器之料俱經鎔化而不用打粘



第二百五十九圖

鉑能受極大之熱或遇數種猛烈之物俱不能侵其質故最宜製造化學之器加熱濃硫强水須用鉑盂鉑鍋並鉑片鉑絲惟鉑性不甚硬殊不能耐久其重率且大即二十二·五故化分求數所用之器

必極溝否則重而難稱鉑受熱而漲大之數小於別金類故玻璃管內可以銲粘鉑絲雖加熱而玻璃不裂鉑能軋薄引長故易成薄皮與細絲其韌性稍次於金銀而遠勝之一鉑雖重金而五千餘尺重不過一鎊其作法在鉑絲外套以銀小管而拽之漸長至極細而目幾不能見遂浸於硝强水內消盡其銀所餘之絲乃更細或將鉑銲於洋槍火門以免銹壞之病鉑與鉑相合能增其凹凸力

鉑能令養氣與別種氣化合前已論之不但鉑絨有此能力鉑絲與鉑片亦能之如將鉑片一塊在鐵絲布所蓋之煤氣燈上加熱至紅忽閉其氣而熄其火再速通氣鉑仍發熱至紅氣若常噴雖久亦紅因鉑面有煤氣遇養氣化合而不息

第二百六十圖

酒燈試之如第二百六十圖用鉑絲作圈在火加熱至紅忽熄其火鉑絲仍發紅熱因醋霧與養氣化合之故如將鉑絨一小塊作球而挂於酒燈之上酒內稍添香油以同法爲之發香不息又將作輕氣燈用鉑絨一塊置於噴輕氣之嘴前輕氣噴出而與鉑絨內之養氣化合遂熱至紅作鉑絨之法將鉑綠水稍加熱而令煤氣或輕氣行過俟輕綠之霧不發爲度卽成純物

鉑從水內分出卽得黑色之粉此質令養氣化合之事更猛如將鉑在合强水內消化卽成鉑綠以隔砂之法熬乾俟不發綠氣而止其質爲鉑綠以極濃之鉀養水消化和以醋而加熱則黑粉結成沉下濾之淋之烘乾之

鉑之黑粉每一體積能收養氣八百體積絕不與此養氣化合不過藏在其粉間噴以輕氣立能生火若將少許添入輕氣養氣相合之內立卽爆裂若將醋滴在此粉之上亦立生火此黑粉加熱一次失去此性鉑雖能在合强水消化然平常之熱度並無別質能與化合若加大熱則燐砷炭硇砂並多種金類皆能鎔合而鹼類並鹼土類亦能銹之故鉑器必愼用之鉑與銀等分鎔和卽能在硝强水內消化

鉑與養合成之質

鉑含養之質祇有一種可分取之又有一種祇可在水內得之將鉑綠和以鉀養而化分之再添淡硫强水減其鹼性卽結黑色之質卽鉑養輕養其爲本之性甚弱遇熱卽化分而復爲鉑又有鉑養其爲本之性亦弱間有爲配性者故化學家謂之鉑酸又有鉑養二輕養其取法將鉑綠加熱則全消化再添水和以鉀養至有餘卽結鉀綠鉑綠加熱則全消化再添

醋酸即得鉑養二輕養爲棕色之質稍加以熱水即放出加熱更大又放養氣加將此質在鈉養水內消化而成顆粒則得鈉養三鉑養六輕養又有一質爲鈣養鉑養此質能分出鉑內所雜之鉄其分法將鉑先在合強水內消化而熬至冷時能凝結即爲鉑綠與鉄綠添水消化而加鈣養至有餘切不可遇日光鉑即變爲鈣養鉑養水若濾其水而遇日光則化分而鉑養離鈣養其鉑養能爲配質所消化而成棕色之鹽類質此質尚未有人能令成顆粒鉑養在淡硫强水消化而再和以淡輕至有餘即成黑色之鉑爆藥熬至四百度而爆裂甚猛此鉑爆藥之式爲淡輕輕養鉑養輕養又可名之爲淡輕鉑四輕養即淡輕輕養內之輕氣二分劑爲鉑一分劑所代而鉑養內之養即當輕

鉑與綠合成之質

鉑合綠之質以鉑綠爲最有用其取法將輕綠四體積合以淡養一體積每量盃三兩用鉑之小塊一百釐稍加熱俟消化熬成稠質再添淡鹽强水消化而熬出其淡養所得之質仍濃待冷而成紅棕色之質極易在水內或醋內消化成紅棕色之流質加將其濃水不待輕綠化散而自冷則得棕色柱形之顆粒即鉑綠合輕綠之質其鉑綠能與鹼屬金合綠之質並生物合輕綠之質合成雙綠第之質難以消化故化學家於此種質用鉑綠分出或辨別最爲便當

近有化學家藉此理而分取或鉀或鈉或鈣三種金類之水添以鉑綠令其結成則鉑綠與此三質化合

鉀養鉑綠比諸鈉養鉑綠並鋰養鉑綠更易爲沸水所消化故將結成之雜質添以熱水少許而再沸之俟水不變黃色而止所餘之質爲鈉鉑綠並鋰鉑綠再以輕氣行過而加熱鉑即分出而其餘合綠之質易在水內消化

鉀綠鉑綠爲極細之黃色顆粒又有鈉綠鉑綠並鋰綠鉑綠其顆粒之形與原質之排列法俱相同

鈉綠鉑綠與前二質之分別因最易在水或醋內消化能結成紅色之長顆粒其質爲

鈉綠鉑綠上六輕養

淡輕輕綠鉑綠前已言之係鉑與別金類分開所用之質此質所成顆粒與鉀綠鉑綠同形同色難在水內消化不能在醋內消化凡求淡氣之數須先變爲此質而後能定其重率如加熱至紅則餘下之質爲鉑絨或用鉑綠令洋槍筒變成棕色

鉑綠加熱至四百五十度尚不化分過此則化分而放出綠氣漸變爲鉑鉑綠爲暗綠色之粉不能在水並硝強水與硫強水消化而能在熱鹽強水消化之質爲深紅棕色若再大卽變爲鉑並鉑綠水內消化鹽強水內消化者鉀綠不能令化之質爲深紅棕色若在鹽強水內消化者鉀綠不能令其結成但能在水成顆粒而爲鉀綠鉑綠若以鹽強水消化而加以淡輕綠再熬乾之卽成淡輕綠鉑綠或不用淡輕綠而將淡輕添入至有餘而沸之卽成光綠色之針形顆粒俗名綠鹽質內含鉑綠與淡輕但此質合於數種質其變化之法似乎淡輕鉑輕綠鉑綠蓋輕氣一分劑在二淡輕內以鉑代之如將此鹽類質合以淡輕至有餘則所含之鉑綠能化分其水冷時卽結黃白色之顆粒卽二鉑蘇阿米尼之鹽類質與鉑蘇阿米尼輕綠卽淡輕鉑輕綠鉑綠其變化之式爲

淡輕鉑輕綠上銀養硫養二淡輕二鉑蘇阿米尼硫養化分之卽得二鉑蘇阿米尼硫養類質水和以銀養硫養二淡輕鉑輕綠鉑綠上二淡輕二鉑蘇阿米尼輕綠如將此鹽其式爲

淡輕鉑輕綠上銀養硫養二淡輕鉑輕養硫養上銀綠二鉑蘇阿米尼硫養水和以銀養輕養水卽結成銀養硫養其水有強鹼性能結成淡輕鉑二輕養卽二鉑蘇阿米尼合輕養之質此強鹼性之質可當爲水一分劑合淡輕二分劑卽淡輕鉑輕綠上銀養硫養二淡輕鉑輕養硫養上銀綠二分劑其二鉑蘇阿米尼輕養與地產含輕養之鹼類質相似易收空氣之炭養氣其鹽類質能放出淡輕如將二鉑蘇阿米尼輕養加熱至二百三十度卽放水與淡輕而變爲灰色不消化之質卽鉑蘇阿米尼輕養可名此質爲水合淡輕一分劑所成而其輕氣有三分之一以鉑代之其質爲淡輕鉑輕養可當爲本質而成鹽類質其質之大半不能消化所有鉑蘇阿米尼硫養卽淡輕鉑輕養硫養輕養可請之淡輕輕養硫養內有輕氣一分劑以鉑代之其淡輕鉑輕綠卽鉑蘇阿米尼輕綠與前言之綠鹽同形取法將綠鹽和於淡輕養硫養水加熱消化待冷而結顆粒卽淡輕鉑輕綠二鉑蘇阿米尼之鹽類質與鉑蘇阿米尼之鹽類質其分別之法用淡養水則二鉑蘇阿米尼能成美觀之藍色或綠色此種變化甚是深奧詳見化學家哈度之書

鉑蘇阿米尼輕綠在沸水掉和而遇綠氣卽變爲鉑阿米尼輕綠卽淡輕鉑輕綠此質可謂之含淡輕合輕綠之質其輕氣二分劑以鉑一分劑代之此鉑與在鉑綠內同形其在鉑綠內與輕氣二分劑相配鉑蘇阿米尼輕綠其式爲

淡輕鉑輕綠上綠二淡輕鉑二輕綠如將鉑阿米尼輕綠

和以銀養淡養而加熱令沸則變爲鉑阿米尼淡養卽淡輕鉑輕養淡養此質在沸水消化而用淡輕化分之卽得鉑阿米尼四輕養卽淡輕鉑四輕養爲黃色之顆粒其原質之排列法與鉑爆藥相同

又有數種質加淡輕合鉑所成者不能與前各質並列其鉑在鉑綠內者當輕氣二分劑而以鉑命之鉑在鉑綠內者當輕氣二分劑以鉑命之茲將前各質列表

鉑蘇阿米尼輕養卽淡輕鉑輕養

鉑蘇阿米尼輕綠卽淡輕鉑輕綠

鉑蘇阿米尼硫養卽淡輕鉑輕養硫養輕養

鉑阿米尼四輕養卽淡輕鉑四輕養

鉑阿米尼輕綠卽淡輕鉑二輕綠

二鉑蘇阿米尼二輕養卽淡輕鉑二輕養

二鉑蘇阿米尼輕綠卽淡輕鉑輕綠

二鉑蘇阿米尼二硫養卽淡輕鉑輕養硫養

有人得二鉑阿米尼鹽類質此質之本爲淡輕鉑乃淡輕二分劑內以鉑代輕二分劑

鉑合硫之質與鉑合養鉑合綠之質相對其取法將綠氣合鉑所成相對之質令遇輕硫卽有結成之黑質卽鉑合硫之質

鈀

鈀常與鉑並金同產惟其數無多其形與鉑略同易與養氣合化又與養有大愛力合成之質不能消化故易與鉑分別鉑礦含鈀者卽藉此性分取之將鉑礦消化爲水如前取鉑之法用淡輕綠令結成將其餘水和以鈉養炭養滅其酸性而再和以汞養水能結黃色之質卽鈀養將此質加熱卽成鈀絨此絨可打粘成塊與鉑同法金礦含鈀者將礦和以銀而鎔之置於硝强水內加熱令沸則鈀與銀消化而金不消化加以鈉綠則銀變爲銀綠而沉下將鋅條置於水內則鈀與鉛與銅結成黑色之粉將此粉在硝强水內消化而加淡輕至有餘則鉛養結成沉下水內之餘質爲鈀與銅添以鹽强水稍餘遂結黃色之質卽淡輕鈀輕綠卽鈀阿米尼輕綠將此質加熱別質化散而所餘者爲鈀

鈀硬於鉑而質甚輕其重率爲一一五易以引長打薄同於鉑而比鉑易鎔性平常之爐不能鎔若稍加熱鈀卽多收輕氣將打薄之片加熱至二百十二度能收輕氣如原體積六百四十倍若用鑄成之片所收之輕氣爲原體積六十八倍鈀不收養氣與淡氣故在空氣不加熱不能變化加以不甚大之熱面上亦生藍色卽與養化合之質然

加大熱鈀養又放其養而成鈀鈀能在硝強水內消化成鈀養淡養此質能令磺在雜質內分出而成黑色之質即分鎔和可作小法碼之用

鈀與養合成之質

此有二質與鉑合養之質相對化學家會作鈀養將鈀養漸加熱而成之又有一質爲鈀綠易在水內消化亦易化分爲鈀綠與綠此鈀綠與鈀綠與鹼類合綠之質化合即成雙鹽類質鈀綠爲深綠色鈀在酒燈火加熱即變成鈀炭脆而易研爲粉

、錸

錸常與鈀同產於鉑礦之內其鹽類質大半爲紅色故希臘語垂第哇末即玫瑰花之意其取法將鉑礦以合強水消化而和以淡輕綠分出其鉑遂加鈉養炭養滅其酸用汞衰分出其鈀將其餘水添以鹽強水至有餘而熬乾之再和以醋則有錸綠鈉綠之雙鹽類質變成紅色之粉不能消化將此質在管內加熱而令輕氣行過錸即分出用水消化鈉綠而濾取灰色之粉即錸更耐熱於鉑輕養吹大勉強能鎔此種金類極硬亦能打薄不能爲合強水消化如有別種金類和入者即能消化然鉑一百分合以錸三十分合強水亦不消化所以數種化學器以此爲之最佳錸與鉀養二硫養相和而鎔化其質能在水內消化放出硫養氣而成錸養硫養與鉀養硫養在水消化令水變爲紅色如將錸爲極細之粉而在空氣內加熱能收養氣

錸與養合成之質

硫養相合有二種一爲錸養乃不常見之質一爲錸養其取法將錸合以鉀養炭養與硝而鎔之將鎔得之質以水洗之則所餘者錸養合鉀養之質不能在水消化和以鹽強水則餘質爲錸養不能爲強水消化可作爲本之質而其鹽類質爲紅色不能一徑得之必用

錸綠

此爲黑棕色之質不能成顆粒在水消化水變紅色和以鹼類合綠之質即成雙鹽類質之顆粒有艷紅色如將錸之細粉合以鈉綠而加熱再令綠氣行過即得雙鹽類質即三鈉綠錸綠十八輕養爲紅色之八面形顆粒將錸綠水和以淡輕而加熱令沸則成黃色鹽類質之顆粒即錸綠五淡輕加熱至紅即得錸將錸合以硫而加熱化合甚猛即成錸硫與錸硫

錸

鉑亦是鉑礦內所產常爲片形如鱗即鉑合鉞與硫與綠之各質鉑合養能成易化散之配質其霧之臭最辣故其原質謂之哇斯米烏買即希臘語臭之意金礦內常雜此質此質最重故在鎔金之鑵底結聚此質極硬西國筆頭間有加此質在其尖能久不消磨如製金錢其金偶雜鉑一小粒則印打之鋼模易壞鉑礦遇合强水則此雜質不消化另有鉻鐵礦與鎳鐵礦之小粒亦不消化而沉下故將沉下之質置於瓷管內加熱而令乾空氣行過則鉑變爲鉑養其霧爲空氣帶出管外可以瓶收之此鉑養結成無色之柱形顆粒加熱至二百十二度即鎔而化散所成之霧極辣與綠氣相彷最易在水消化水內發出鉑養之臭人皮遇之變黑色其水合以五倍子釀則結藍色之質其酸性極淡藍試紙且不變紅又不能令合炭養質化分其鹽類質以水消化而加熱令沸即能化分如將輕硫合於鉑養水即成鉑硫爲黑色之質烘乾之而在炭精鑵內加熱即成脆質爲鉑其重率二十一·四輕養火不能鎔各種强水不能消若以別法爲之得其極細之粉空氣平熱之時能與養化合而發鉑養之臭此細粉能爲硝强水消化而變爲鉑養

鉑養以鉀養消化而加以醋則鉑養放其養氣而爲醋所收即結玫瑰花色之八面顆粒即鉀養鉑養二輕養其鉑養尚未得分取之法但能得鉑養與鉑養

鉑與綠合成四種質一爲鉑綠一爲鉑綠一爲鉑綠其鉑綠與鉑綠可將鉑一逕與綠化合而得之如乾蒸鉑綠即結綠色之針形顆粒水內消化水變爲藍色但速收養氣而變爲鉑綠如將鉑之細粉合以鉀綠之氣內則成鉀綠鉑綠爲雙綠氣之質稍能消化而結成八面顆粒與鉑爲相對之質如將銀養淡養化分之即結深綠色之質爲銀綠鉑綠

釘

羅尼亞地方有一種新得之礦名路來得即釘硫合鉑硫係發亮之小粒平常取釘之法從鉑礦內得之將鉑礦消化於合强水內先分出其鉑將餘水加熱而令空氣行過則結成方柱形之顆粒結成之處在管近於加熱處與鉑養凝結處之間此質原不化爲霧然亦外散者是被鉑養所帶出也如將釘養在輕氣內加熱即成釘之脆之金幾不能鎔化合强水亦不消化釘養爲深灰色之粉强水亦難消化釘養與釘養俱稍有爲本之性而釘養常不能爲熱所化分其無水之釘養爲淡藍色之粉釘養與別種本質化合不能分取

鉱

鉱之雜質其色各不相同西名衣里弟阿姆即虹色之意因虹有多色之故前言鉑礦內所得不消化之質含鉱在內間有純者又有合於鉑者其雜質能結成八面顆粒更重於鉑其重率爲二十三若將分取鉑之餘水和以食鹽而加熱隨令綠氣行過即得鉱與綠氣合成之雙鹽類質以沸水消化而熬乾之和以硝强水而加熱遍之即變爲鉱養而化散再加淡輕綠又變深紅棕色之質即淡輕輕綠鉱綠再加以熱則鉱之原質能成灰色之絨如鉑絨若在空氣內加熱即與養氣化合可用輕養火鎔成硬脆之質空氣內不收養氣合强水不能消化如合於鉑者亦能消化此與鋨同若用極細之鉱在空氣內收養氣則成鉱養乃黑色之粉可作瓷器之深黑色不能在强水內消化鉱養遇鹼質比遇酸類更易變化在鉀養內消化而遇空氣能變藍色即鉱養其鉱養爲綠色之質其鉱綠並鉱綠似乎鉑綠與鉑綠因與鹼類合綠之質變成雙鹽類質又有一質爲鉱綠其水爲綠色合於汞養淡養即結黃色之質谷於銀養淡養即結藍色之質鉱若置於酒燈火內即與炭化合成鉱炭又與鉑同

化合鉑礦內之雜質列表以明其次第惟各金類提純之甚難化學家尚未詳細考究惟此各金可分爲二類以其以上各種似鉑之質俱有奇性提純此各金費甚大而工分劑數與重率而定之

重者鉑分劑數九八五六重率二一·五

銖分劑數九九四一重率二一·五

鉱分劑數九八五六重率二一·二

輕者鈀分劑數五三二四重率一一·四

鋨分劑數五二一六重率一二·二

釘分劑數五二一一重率一一·四

銖易與養氣化合成銖養易以化散則與鉱銠鉑鐸三質之

化分鉑礦用合强水加熱令沸

- 不消化鉑質令以鈉不消化者爲鐵鎳鉱綠而加熱再與鉱合鉑養之質有鉱釘又令綠氣行過而乾質再令乾空氣鐵鎳等合所得之質淡消化者爲鉑即鉑鉱釘與鉱養並於沸水
  - 透出之質爲釘養
  - 化散之質爲銖即銖養
    - 前水內所餘之水和以鹽强加以鈉水而熬之再和以醋酸消化者爲鉑鈀養炭養不消化者爲鋨即三鋨再加滅其酸鈉綠鋨綠
    - 淡輕綠性再加和成之質爲汞衰
      - 鈀即鈀衰
      - 結成之質爲鉑即淡輕綠鉑綠

一屬相似所以鉑之一屬與錦鈰燐三質之一屬藉欽有相關鈀能在硝强水內消化與碘並衰有大愛力則與汞並銀之一屬相似

金

黃金難與別質化合故常有生成之純質天下之產處甚多而取得者甚少西國之金大半產於舊新兩金山並麥西哥與普拉齊以及秘魯等國又俄國之烏拉勒山英國則阿爾蘭之會克營與威勒士與卡特愛特里山蘇格蘭之鉛山並荅奴哇勒地方

金礦略與錫礦同列又產於火成之石內或河底之砂內此因石質久爲風日雨水剝蝕衝洗自成砂粒而流在河底也金在火成石內者常爲顆粒或立方形或八面形或此二者之變形間有成樹枝形者砂內之顆粒常爲片形間有大塊者此塊之面略有消磨之迹因砂被水衝而常勤盪之故

河砂中分取其金藉金之重而得之金之重率爲一九三而砂之重率爲二六故以水冲入而淘去輕浮之砂粒金乃自沉而聚於器底平常用木盆或銅盆盪動而搖振之令簸出其上浮者而收其沉底之質又有大取之法用木槽墊以氈木搖其槽而簸出其浮砂此槽置於斜面下有孔放水將砂先過槽頭之粗篩令其粗砂粒分出後即多冲以水搖動而淘之槽底自有沉下之質

水成之石含金如石英等分取之法甚難必須碎石爲粉或用硬生鐵之雙軸軋之或用大杵臼舂之常令水行過其臼內

含金之礦有數種必和以別質鎔化而令別質收其金此以鉛爲最宜將礦軋碎和以鉛或鉛養與木炭或鉛硫礦而鎔之用此各物必另和以鈣養與鐵養或白泥等質令其矽養鎔化金遂爲鉛所收而在渣滓之下相聚再如前鉛內分銀之法分出其金

亨軋里化分石英金礦之法和以鐵硫其礦原雜鐵硫另又含金少許將軋碎之粉與鈣養和鎔先去其石英其鐵硫亦放硫之半而變爲鐵硫沉在渣滓之下引合所有之金將此質煆之令其鐵變爲鐵養再添原礦若干則鐵養能令石英鎔化而新成之鐵硫能引第二次之金而沉下如是屢次爲之俟所沉之鐵硫已含多金而止即將此質和以鉛而鎔之金又爲鉛所收而沉下仍用鉛內分銀之法分取其金

鉛礦銅礦銀礦含金者常與鉛銅銀等相雜其分取之法詳後金礦照前法淘汰可用水銀引出其金將礦粉和以

水銀而搖動掉撥令金點收入水銀用麂皮絞之則無金之水銀過皮而出有金者留在皮內可以煽出其水銀近時取金者云水銀內加鈉少許則金與銀更易收入

替如辣地方有含金之鐵硫礦分取之法有特設之磨器將礦和水與水銀少許而磨勻此水銀連用數次能收多礦之金水銀收金飽足之後遂用鹿皮絞之而加熱煽之生成之金常有銀與銅相雜須分出之將硝强水消化其銀與銅若二質極少者不宜用硝强水因價貴而費多宜用硫强水消化之將其雜金鎔化而傾入冷水成小粒在濃硫强水內加熱令沸則銀銅消化而成銀養硫養或銅養硫養並有硫養氣放出金點不能消化而沉下其水內分銀可將銅條浸入即令銀養硫養化分而成銀取其銀再將餘水熬之而令成顆粒又得銅養硫養此法最簡雖銀二千分含金一分尚能取出所以舊銀器或銀錢即前人所不能分取其金者今可化分而得利如將舊銀錢或器和以硝强水而加熱令沸即得紫色之粉即金粉然金數多者此法不靈蓋銀銅爲金所包護而不遇强水如每銀五兩含金過一兩者當先加以銀若干令其多於五與一之比硝强水始能消盡又如銀內多含銅者必加熱而令空氣行過則成銅養而分出乃便於分金

純金甚軟略同於純銀故不能作平常器具與錢之用如金錢每十二分銅居一分金居十一分金器則銅與銀之數不定金若合銅其色紅於純金

英國金之成色以分數命之如定二十四分爲準金即每二十四分內純金居二十二分又二十二分爲準金即每二十四分內純金居二十分又有十八分之金即每二十四分內純金居十八分亦即每四分含純金三分

純金之取法可將準金即金匠金以合强水消化此合强水用硝强水一體積鹽强水四體積消化之後熬至將乾再加水消化濾出銀綠而添以鐵養硫養金乃結成深紫色之粉濾之洗之烘之盛於罐內鎔之此罐先用硼砂鎔粘於內面以免粘金之小粒再加硼砂少許金能成塊其變化之式爲

金綠 上六鐵養硫養 白金上鐵綠上二鐵養三硫養

草酸可代鐵養硫養將其水加熱則結成之質爲金絨此質受壓力即變爲光質補牙者多用之

準金在合强水內消化其外面常生白皮即銀綠金遂不再消化故必傾出其强水而洗淨其金加以淡輕消化其銀綠而又洗去其淡輕然後再入合强水內若平常之金匠金應先在硝强水內加熱令沸消去其銀與銅而後用

合强水消化至如金絲布或帶必先燒去其內線而用合强水消化

金器辨其成色須用硝强水一滴若雜多銅即變綠色其面若鍍厚金此法不靈只可試其重率然或用鉑藏在中心而配準其重率者亦不能辨惟金錢原是定例而非作僞其重率爲一七·一五七七

化分劑金之法計此劑金內有金一分即和以純銀三分純鉛十二分盛於骨灰鍋而加熱鎔化見第二百四十七圖或在爐內或在吹火放養氣處則鉛銅與養氣化合其鎔化之鉛養又能化銅養而同爲骨灰所收察其餘存之質再不縮小待冷而打成薄片加熱至紅令軟軋成薄皮將皮捲成筒形置於一一八之硝强水內加熱令沸消化餘銀以淨水洗之再用一二八之硝强水加熱令沸消盡銀跡再洗之而加熱至紅即爲純金此法先用淡硝强水者因先用濃則金皮破碎而成屑不便於洗每金一分須加銀三分銀若少於此數不易分出被金所遮護也

引長至二百英里

金之鎔界與銅略同惟冷結之時縮小甚多故不合於模鑄之用

金遇空氣不變色雖遇輕硫氣亦不變暗故凡久欲光亮之物鍍金最好

鍍金之法昔用金汞相合成膏敷於器而加熱化散其汞或將金以合強水消化再添鉀養炭養或鈉養炭養至有餘加熱令沸將其沸水刷於器面然不如電氣之善將欲鍍之器連於發電器之銅板而與鍍物相對其器受鍍若干金片連於發電器之鋅板而浸於金鉀哀之水又用金片亦消金若干

化學之工備金鍋亦甚便用因有鉀養與鈉養並淡輕養等之鹼類質以鉑鍋鎔之則生銹以金鍋鎔之不被蝕

金與養合成之質

金合養之質有二種一爲金養二一爲金養一爲金養但此二質無甚大用金養之取法將金在合強水內消化而添以鉀養至有餘加熱令沸變成鉀養金養六輕養爲黃色之針形顆粒或將金綠以鉀養化分之卽成金養以硝强水消化而加以多水金養仍結成黃色之質見光則化分或加熱至五百度亦能化分若在鉀養水內消化而在眞空內熬乾卽成鉀養金養六輕養爲黃色之針形顆粒或將金綠以鉀養化分之卽結黑色之質爲金養

金與綠合成之質

金合綠之質與合養之質相對金綠之取法金在合强水內消化此合强水用鹽强水四體積硝强水一體積消化之後隔砂熬至體積稍減小待令而結黃色之柱形顆粒卽金綠合輕綠之質如加熱在二百五十度以下則變爲紅棕色之質易自消化尤易於水內消化此水成光黃色八庸或別種生物質遇之變成紫色因有結成極細之金點凡能與養化合之質除數物之外俱能令其金分出玻璃瓶或玻璃管欲在內面鍍金一層先洗至極淨而將金綠之淡水和以磁檬酸與淡輕勻數於內而稍加熱照像全藉金綠結成金點始能見空氣而不變金綠又能爲醋或以脫所消化故在水內消化而加以脫則以脫能從水內收其金綠而令消化金綠遇鹼類合綠氣之質或生物合輕綠之質則變成之質能結顆粒此與鉑綠同理因有此性故化學家試驗生物質俱藉金綠又有鈉綠金綠四輕養乃紅黃色之顆粒照像家間有用之者

金綠之取法將金綠漸漸加熱至鎔化熱至三百五十度遂化分而放出綠氣二分劑卽成金綠若和以沸水則變復爲金金綠之色淡黃難在水內消化若熱至四百度卽爲金養二淡輕

金養

爆烈甚猛故難於化分而考其原質祇疑爲金養二淡輕照像所用之料俗名金鹽乃金養硫養合於鈉養硫養其

實爲金養硫養三鈉養硫養四輕養其取法將金綠一分鈉養硫養三分各消化於水二水相合而加以醋變成鹽類質醋不能消化故結成沉下而得其柱形顆粒其式爲

八鈉養硫養工金綠 ‖ 金養硫養三鈉養硫養工三鈉綠 ‖ 三鈉養硫養但此式實爲此質之質點排列法因不能以平常含硫養之質爲配質所消化若遇淡養金能全數分出

十西由斯紫色

此料之用能令玻璃與瓷變爲深紅色其質相合而成其排列之式略爲金養錫養四輕養取法將錫綠和以錫綠與金綠先用金七分錫二分各分原鏡辨驗鋅礦察其光圖中忽有光帶其色與已知之以合强水消化二水相和另將錫以鹽强水消化而加水原質不同故再詳細化分其礦得一新質謂之家里哇素令淡滴滴添入前水俟變美觀之紫色而止所成極細之由是取得其原質一塊送與法國博物會中存之爲據分取此質之法用含鎵之水通以電氣則連於負電之鉑片紫粉待久沉下或添鹽類水少許沉下較速其新結成之自有鎵之原質結成其性硬可用瑪瑙研器磨至發亮其粉能在淡輕水消化遇光則紫色之水化分而變藍色久色白於鉑如依法配其電氣之力並通電面之大小則得而藍色漸滅有金結成水內但留錫養

鎵

西歷一千八百七十五年八月二十七日法國化學家蒲布特闌考得此質在法國南疆比立尼山之谷中用光色分原鏡辨驗鋅礦察其光圖中忽有光帶其色與已知之原質不同故再詳細化分其礦得一新質謂之家里哇素由是取得其原質一塊送與法國博物會中存之爲據分取此質之法用含鎵之水通以電氣則連於負電之鉑片自有鎵之原質結成其性硬可用瑪瑙研器磨至發亮其色白於鉑如依法配其電氣之力並通電面之大小則得鎵之細顆粒以顯微鏡察之甚足發亮遠視似銀屑置於水內加熱沸之不收養氣在空氣中加熱至百度表二百度亦不與養化合其研光之面久遇空氣光亦稍遜若置於淡鹽强內則化分其水而放輕氣如有含鎵之水和以綠氣或硫養即成鹽類質將鋅一塊置其水中則其鎵養

金養硫養三鈉養硫養四輕養其取法將金綠一分鈉養硫養三分各消化於水二水相合而加以醋變成鹽類質醋不能消化故結成沉下而得其柱形顆粒其式爲

八鈉養硫養工金綠 ‖ 金養硫養三鈉養硫養工三鈉綠 ‖ 三鈉養硫養但此式實爲此質之質點排列法因不能以平常含硫養之質爲配質所消化若遇淡養金能全數分出

十西由斯紫色

此料之用能令玻璃與瓷變爲深紅色其質相合而成其排列之式略爲金養錫養四輕養取法將錫綠和以錫綠與金綠先用金七分錫二分各分原鏡辨驗鋅礦察其光圖中忽有光帶其色與已知之原質不同故再詳細化分其礦得一新質謂之家里哇素由是取得其原質一塊送與法國博物會中存之爲據分取此質之法用含鎵之水通以電氣則連於負電之鉑片自有鎵之原質結成其性硬可用瑪瑙研器磨至發亮其色白於鉑如依法配其電氣之力並通電面之大小則得鎵之細顆粒以顯微鏡察之甚足發亮遠視似銀屑置於水內加熱沸之不收養氣在空氣中加熱至百度表二百度亦不與養化合其研光之面久遇空氣光亦稍遜若置於淡鹽强內則化分其水而放輕氣如有含鎵之水和以綠氣或硫養即成鹽類質將鋅一塊置其水中則其鎵養

金硫八輕養乃無色之柱形顆粒能在醋內消化所結成之金硫不能在强水消化惟合强水能消化若和以淡養則養與硫化合而放出其金質然輕硫和於金綠之沸水即有金綠成其式爲

四金綠 ‖ 三輕硫 ‖ 十二輕養 ‖ 金 ‖ 十二輕綠 ‖ 三輕養硫養

鎵

西歷一千八百七十五年八月二十七日法國化學家蒲布特闌考得此質在法國南疆比立尼山之谷中用光色分原鏡辨驗鋅礦察其光圖中忽有光帶其色與已知之原質不同故再詳細化分其礦得一新質謂之家里哇素由是取得其原質一塊送與法國博物會中存之爲據分取此質之法用含鎵之水通以電氣則連於負電之鉑片自有鎵之原質結成其性硬可用瑪瑙研器磨至發亮其色白於鉑如依法配其電氣之力並通電面之大小則得鎵之細顆粒以顯微鏡察之甚足發亮遠視似銀屑置於水內加熱沸之不收養氣在空氣中加熱至百度表二百度亦不與養化合其研光之面久遇空氣光亦稍遜若置於淡鹽强內則化分其水而放輕氣如有含鎵之水和以綠氣或硫養即成鹽類質將鋅一塊置其水中則其鎵養

或鎳養結成沉下又如含鎳之水中添以淡輕少許則鎳
冷綠氣並合硫養之質結成沉下惟其淡輕有餘或用淡
輕養炭養至有餘則結成之質再能消化其大半如將不
消化之少半再用鹽强水消化仍用淡輕結成後用多淡
輕消化之則能盡取其鎳又如鎳養硫養或鎳綠以淡輕
消化而再添醋酸則其質結成若用淡輕養醋酸則必加
熱而能結成如水中有消化之鎳鹽類添以淡輕硫則其
鹽類質亦結成無論有淡輕養醋酸或醋酸在內俱能結
成惟鎳硫不能爲淡輕硫所消化故能結成如有鋅則第
一次結成之鎳質爲最多連結成六次之後尙含鋅硫少
許鎳之各鹽類質不能爲輕硫所結成含鎳養硫養或鎳
綠之水添以銀養炭養結成如將鎳養硫
養烘乾而連加熱至硫養幾散盡亦能在冷水內消化又
鎳綠之酸性水添以鉀袁鐵亦能結成鎳能與淡輕合成
礬類之質能在冷水內消化但加熱其水卽化分惟添以
醋酸則不化分此礬與白礬之形相似或爲立方形或爲
八面形之顆粒考此礬之形性疑鎳爲三質點之原質故
與養氣合成之質爲鎳養用光色分原鏡察之卽得茄花
色之細線若用電光通過鎳綠亦得淡茄花色線蒲氏已
化分數種鋅礦大半有此原質在內疑凡鋅硫礦必含此

製造與化學相關之理

燒鍊玻璃

玻璃之料全藉金類合矽養而變成如鹼類合矽養者又
如鈣養或銀養或鐵養或鉛養或鋅養等合矽養者
矽養一分合以鉀養炭養或鈉養淡養一分加熱鎔化卽
成透明之質惟此質能在水內消化故不宜爲平常玻璃
之料設用作窗片過雨卽漸消若作器具亦不可存流質
須加鈣養或銀養少許或鐵養或鋅養或鉛養等始能遇
流質而不變

玻璃之美有三蓋一爲透光一爲久不變一爲熱時質軟
玻璃之各料原依其用處而配合將所需之料盛於火泥
大罐而置於倒焰爐內用煤火或煤氣火鎔化
玻璃片之料用鈉養矽養和以鈣養矽養而鎔成每百分
含鈉養十三分三卽一分劑含矽養六十九分一卽五分
劑又常含鋁養少許

鎔鍊之法將砂一百分和以白石粉三十五分鈉養炭養
三十五分惟鎔此料時須加碎玻璃若干其白石粉與鈉
養炭養所含之炭養必預放散否則令料發沸玻璃內卽
有氣泡甚多故必先將其料加熱小於鎔度俟炭養氣散

盡而加大熱始免氣泡之病

鈉養硫養可代鈉養炭養之用但必另加木炭令硫養變爲硫養而散出玻璃料在罐之時須用大熱鎔化甚久則氣泡盡散於上浮之滓內可取去之

玻璃片之料原爲鈉養矽養與鈣養矽養相合而成然必添鉀養矽養少許每百分配準矽養七十四分鈉養十二分鉀養五分五鈣養五分五所用之白砂須極淨者最忌異質相雜

光學器之玻璃不用鈉養因鈉養能變綠色故將砂和以鉀養炭養與鈣養炭養而鎔化每百分配準鉀養二十二分鈣養十二分五矽養六十二分

酒瓶之料質粗而價廉大半爲鈣養矽養另添鹼類合矽養並鋁養矽養各少許又有鐵養因此變爲黝色鎔鍊此料最爲簡便卽平常之黃砂內含鐵與鋁養又造肥皂之餘料內含鈣養與鹼類質少許又煤氣廠用過之石灰又泥與石鹽少許

玻璃杯並玩器之料用鉀養矽養與鉛養矽養每以百分配準鉀養十三分六七鉛養三十三分二八此二料爲各成一分劑又矽養五十一分九三卽六分劑合製之法將極淨之白砂三百分鉛養二百分提淨之木灰一百分硝三十分盛於罐內蓋密火焰不可竄入如遇火焰則鉛養若干必與養氣化合加硝之意欲令收養之雜質不收鉛養之養而收硝之養

玻與用鉛養欲其易以鎔化其質又稍軟又易造成各種陳設玩耍之形

銀養亦能令玻璃料易鎔鋅養能令明澈而增大光差所以光學之器常用此質造成其製法用硾養若干代矽養若干

有數種玻璃加熱至將鎔而漸冷則變爲瓷形而不透光名六麻瓷此種變化謂之改性玻璃此因矽養成顆粒之故加將此質再鎔化仍能透明

無色玻璃

此料全藉能鎔之金類合養之質前已言黝色在鐵養因砂常含鐵而白石粉亦含鐵養造玻璃者其意原欲無色然常稍帶綠色欲去綠色須將放養氣者添入則鐵養變爲鐵養此質之數不多色可不見或加硝少許又或加鉀養少許此質令鐵養收其養氣鉀乃變霧而散出或用鉛養卽變爲鉛養而存在料內又有用錳養則放養氣而變爲錳養存在料內無色然用錳養過多玻璃又變殷紅色

各色玻璃

欲紅須加銅養若欲極明之紅色必加金少許見綠下金用錦合養之質則有黃色用極細之木炭則變黃棕色用鈾養卽得淡綠色最爲美觀用銅養或鉻養卽得艷綠色用鈷養卽得艷藍色用錳養合錳養卽得深黑色又有暗白玻璃以火石爲之內有錫養每百分居十分或加骨灰亦得此色

陶器

陶器之料產於山中原是嫩石而非泥質精者爲瓷粗者爲瓦然亦有生成之泥而嫩石碓細者亦謂之泥則碓細之泥爲瓷生成之泥爲瓦凝造瓦器先於玻璃文教未盛之時人見地而之泥質軟而可作器加熱能變堅質初成此事與化學不相關與玻璃不相同但將泥質造成粗器而已然其實全藉變化之事大與化學相關蓋此泥有多種其原質各不同欲辨其性須明化學之理所以泥雖多種而其適用之性祇有二其一能就範其二多含鋁養矽養

高嶺泥爲鋁養矽養合輕養之質最精之瓷需此質造時極能就範惟造成之胚烘熱則縮故在窰內受熱常欲變形或燥裂之病須將原料加以砂與白石粉或骨灰或鋇一質能在適宜之熱度鎔化遂使泥之各質粘合而成堅質或加以鋁養矽養合鉀養矽養之礦西名非勒特司怕耳又或加鉀養炭養或鈉養炭養令其矽養變爲易鎔之質則能加熱而不變形惟易滲漏倘不合用必須再加一質在其外面成玻璃或和在其體質之內成器始能不漏所有花紋用紙片鏤空貼於器面而刷色又有極細之花以筆畫成而加釉

西國有一種精瓷名爲歲扶而瓷其配料之比例用高嶺泥六十二分白石粉四分砂十七分非勒特司怕耳十七分先將四質各和以水掉勻沉去其粗質後將細質之各水照比例和勻待其細質沉下而取出形略如膠可摶之而藏在濕處歷數月之久其質更能變細設舍生物質者亦自能化分而散出其化分之理因與養氣化合其養氣卽舍硫養之質所放而爲生物質所收造器之時將配合而藏久之料就模成體在空氣內自乾列於粗泥盒內蓋密而入窰中初用木火而漸加大熱火候既足乃成生瓷必在外面加釉一層其釉漲縮之性必與本體相同否則冷時裂爲冰紋歲扶而地方所用之釉將非勒特司怕耳合於石英研成極細之粉和水而加醋少許令其不沉將

生瓷釉此水中即收此水而面上得釉一層再入窯中燒之釉質鎔化半入瓷體半在瓷面

瓷器欲作一種純色則將金類之顏料合於釉料其顏料必能受大熱者若欲作五彩花紋必在加釉之後畫之此器必受熱三次所用各色係玻璃之料和以金類合養之質與松香油研勻成漿用筆畫在器面入窯燒之玻璃鎔化而粘於外面

瓷面鍍金或用水內結成之金或用金爆藥合於松香油畫於器面加熱燒之再以瑪瑙研之

英國瓷用果泉書地方之泥台以磨細之火石粉與骨灰間有加鈉養炭養或硼砂或矽養其矽養能令瓷色更佳其釉係果泉書石即非勒特司怕耳與石英合成者又用火石粉與白石粉與硼砂又加鉛養炭養令其易鎔

粗泥所作之器常用鈉養矽養爲釉此釉以極細之砂和水掉勻而加於器面置於窯內加大熱將鈉綠稍濕以水而撒在窯內則鈉綠與水霧能令器面之砂變成鈉養矽養鎔化於器面成玻璃其式爲

鈉綠上輕養上矽養川鈉養矽養上輕綠

水缸水罐等瓦器用平常之泥和砂造成其加釉之法用砂四五分密陀僧六七分相和此瓦器之色紅或棕因有

鐵養

房屋之磚瓦用平常之泥爲之間有加砂在內者其泥之本色或灰色或藍色或黃色加熱之後即變紅色因所含之鐵原爲鐵養炭養遇空氣之養即收之而變爲鐵養

粗泥易鎔於細泥故作爐內之火磚或鎔鍊玻璃之爐或作鑄鋼之罐必用細泥爲之再將舊罐研粉和入泥內則受熱不縮有一種火磚名弟乃司火磚其泥含矽養每百分居九十八分並有鋁養若干此料百分和以鈣養一分並水少許造成之磚受熱則漲平常之火磚受熱則縮磨光槍角之礪石其消去之粉常含鐵之小點將此撒於磚面磚即變爲藍色因加熱之時面質鎔化能成鐵養矽養之玻璃料

房屋料之石與灰

起造房屋最合宜之石料論以化學之理須用淨矽養水晶或石英此質遇空氣永不變化如能得其大塊最爲台用惟鑿磨之工不易難成所需之形其次則有花綱石並巴所得與怕弗里極能耐久水與空氣之炭養氣幾不能令其消毀然亦最硬鑿工亦難惟鋪路砌階造橋等事宜用其大塊者又有一種磨石內含矽養甚多可築牆基凡易鑿易鋸之石如砂石灰石等謂之軟石砂石爲泥與

砂粒並灰石粘連而成英國有一種板形之石多含砂養最合於鋪路又有一種砂石係侖敦常用之軟石每百分含砂養九十八分另含鈣養炭養少許

各國常用造屋之石係鈣養炭養所成此種石之耐用與其質之鬆實有相關加大理石等質點緊密能久耐空氣之變化若鬆質之灰石其外面不久卽爛英國侖敦大禮拜堂係布得闊特地方之石所造色末色德公局亦此石所造又有一種排德石亦能耐用但日久亦爲空氣所變化其變化而消毀之故因冬季冷時質點內之水結冰而漲石遂裂而成粉有人設法考驗各種石耐久之次第將石浸於極濃之鈉養硫養水內取出待乾則其鈉養硫養結成顆粒而漲略同於水之結冰以每塊石所剝落之粉稱之卽知其耐凍之次第鎂養炭養與鈣養炭養合成之石最宜於房屋鏤花之用因鋸磨最易此石如爲鈣養炭養鎂養炭養各一分劑者尤爲合用若鈣養炭養過限則磨粉而浸於淡醋酸內易致消去英國公會房屋之石每百分含鈣養炭養五十分又有砂養與鋁養

灰石之面常有剝蝕之病因空氣內之水合於炭養而爲石所收又有大城大鎭之內多燒煤炭並有化學之工散出硫養等氣石亦易毀英國公會之屋其石俱因此事而

設法在石外加料以免空氣消毀如加油質與松香類之質或加玻璃料但此各法尚未久試而得其實有益之據另有數種灰石最合於房屋之用如白比格石安卡司脫石爾嵌石等

築牆之石灰須用新化者一分砂二三分加水掉成稠質始能變硬此因收得炭養氣則鈣養半變爲鈣養炭養而合於未變之鈣養輕養遂成硬質一層在磚石之縫內粘連甚牢

房屋或別種工程常欲遇水之處若用平常之灰則消毀甚速故必用水結之灰此種灰用鈣養炭養一百分泥十分至三十分相和而煆之散出其炭養再和以泥舍砂養之質令成鈣養砂養又或與鋁養化合成鉀養砂養與鈣養鋁養此質煆後磨成細粉而和以水則鋁養砂養與鈣養鋁養並鈣養鋁養合成雙舍砂養與鋁養之質遇水不變化如羅馬灰用一種灰石煆之此石之舍泥每百分有二十分和以水而不久變硬

又有一種灰名布得闊特灰因其變硬之時與布得闊特石略同其製法用火泥和以灰石加大熱煆之礫石合石灰能成極耐久之物非尼西亞地方有極古之

廟尚在數千年前用此法所造有人鑒其料若干攜回本國試之硬如生成之石每百分有礫石三十分

又有一種灰其合製之法將石灰加熱至暗紅再燒硫而得硫養氣令其合於空氣而行過熱石灰之上所成之質最能變硬此因化合之鈣養硫養與鈣養相和遇水之後亦硬如生成之石

長洲　徐鍾　校

英國　傅蘭雅　口譯
無錫　徐壽　筆述

質點之理

英國化學家都勒敦考驗原質之化合其重數與體積常是相同無稍改變其原質乃無數小質點合成而此小質點不能再分如輕氣每一質點爲一而養氣每一質點爲八則輕與養彼此化合或與別質彼此化合其比例常爲一與八或爲此二數之若干倍是即質點不能再分之理各原質變爲霧而化合其重數之體積同於輕氣一分劑之體積惟養硫硒燐鉀碲爲其體積之半則必爲各原質變爲霧而體積相等則易明質點之理必依重率與體積化合之事然養硫硒燐鉀碲化合之數其體分劑數不能與重分劑數相等因此各質爲體積之半則必爲各重率之倍如養之重數爲十六即養氣重十六分之體積等於輕氣重一分之體積惟其重分劑數爲八因養八分重與輕一分重能化合所以水之體分劑式爲輕養等於水二體積其輕爲重二分即二體積即輕氣二質點而養爲重十六分即一體積即養氣一質點近時化學家俱用體分劑式而不用重分劑式其體分劑式爲雜質內所含各原質之體積然將此兩法相比則考究變化之理固以體分劑爲宜若欲作分合之事當以重分劑爲主此書專論化學之功用故仍依重分劑數

又有一事可證質點之理即質點之重而與各質增熱至若干度所需之熱略爲同比例即原質之質點熱率與其質點體積相同惟等分劑之原質令得若干度之熱所加之熱數各不相同

如水一分劑增熱一度所需之熱數爲一則養氣之熱率爲〇·二一七五而輕氣之熱率爲三·四〇九約多至十六倍故知輕氣若干重減熱若干度所散之熱多於等重之養氣所散之熱十六倍即輕一分重之熱與養十六分重之熱等又因其熱率爲一分重之熱數則養之質點熱率爲其體積熱率之十六倍即〇·二一七乘十六得三·四八此數略等於輕氣之質點熱率即三·四〇九乘一

雜質之變霧或氣其化合之重數與體積或爲養氣化合之重數與體積相等或爲養氣化合之重數與體積二倍至四倍故得二種要理如後

一·凡原質之霧或氣其化合之體積爲一體積或爲二體積如輕氣等

二·凡雜質之霧或氣其化合之體積或爲二體積或爲四

故以　分劑式代重分劑式在考驗氣質與霧質最爲簡明因原質之體分劑爲其霧之一箇體積而雜質之體分劑爲其霧之二箇體積

炭養與炭養之體積

炭在養氣內燒之其合成之炭養氣適等于養氣之體積故養一體積合成炭養氣仍是一體積

炭養氣一體積之重率爲一五二九減去養氣一體積之重率即一〇五二四爲炭養一體積內所含炭霧之重如謂炭質能變爲霧則體積必等於養氣之一體積而炭霧之重率爲〇·四二四所以炭養必爲炭霧與養氣各一體積相合而成

炭養氣一體積卽含養氣一體積與炭養一體積之分劑數爲三十九鉀養之分劑數爲四十七而鉀養四炭養氣二體積此二體積內含養氣二體積炭養四十四

積其重率爲〇·九六七故得炭養二體積之重一九三四減去養氣一體積之重一〇五餘數爲炭養二體積內炭之重卽〇·八二九

炭霧一體積之重率既爲〇·四二四卽可命〇·八二九爲炭霧二體積之重而炭養二體積內含養一體積與炭霧二體積惟此炭霧尙未有人取得卽謂之虛質而但論其

如以輕氣代空氣而爲重率之主其理更屬顯明卽炭養

炭養一體積之重率爲二二

養氣一體積之重率爲一六

炭養一體積內炭霧一體積之重率爲六

炭養一體積之重率爲一四

炭養二體積之重率爲二八

養氣一體積之重率爲一六

炭養二體積內炭霧二體積之重率爲一二

炭養與別質化合之分劑數各質分合旣以重分劑爲主則但言分劑數者卽重分劑數

如以鉀化分水用鉀三十九分能散出水之輕氣一分而與養氣入分合成鉀養四十七分故以輕氣爲主則鉀之分劑數爲三十九鉀養之分劑數爲四十七而鉀養四炭養氣二十二分化合故卽命二十二分爲炭養氣之分劑數惟鉀養四十七分又能與炭養分化合又必收水九分而其合成之質爲鉀養二炭養易放炭養之半卽可謂含炭養二分劑又炭養二十二分之內含炭六分合于養氣十六分而炭養氣內炭之六分與養氣入分化合自可命十六爲炭化合之分劑數卽與輕氣十一分分劑相配之數

如命養氣入分重之體積爲一則所成之炭養氣十一分

重爲一體積而二十二分重爲二體積內合炭氧二體積與養氣二體積茲依此理而將炭養與炭養之分劑與原質列後

炭養　分劑數十四　炭重六　養重八　體積數二　炭體積二　養體積二

炭養　分劑數二十二　炭重六　養重六　體積數二　炭體積二　養體積二

炭之質點重率常以爲十二然亦難考炭霧一體積之重率所以化學家不能逕得其數祇能依公理而用比較之法得之

如前理則炭養與炭養之體分劑式爲

炭養　體分劑式　炭重十二　養重十六　體積二　炭體積一　養體積一

炭養　體分劑式　炭重十二　養重三十二　體積二　炭體積一　養體積二

淡輕之分劑

輕綠一分劑即三十六分五能滅淡輕十七分之嫌性而成淡輕綠更用別種強水試之亦得同數因命十七爲淡輕之分劑數此數之體積等於養氣一分劑即八分之四倍體積故以養氣爲體積之主數則淡輕化合之體積數爲四又如淡輕十七分之體積等於輕氣一分劑之倍體積若以輕氣爲主數則淡輕之化合體積數爲二

淡氣之分劑

淡輕十七分含淡氣十四分輕氣三分如以輕氣爲主則三分爲輕氣之三分劑而淡氣十四分當爲淡氣之一分劑淡輕以電氣化分之則得輕氣三體積淡氣一體積故淡輕所含之淡氣十四分自必爲一分劑其輕氣既爲三分劑則淡氣之化合體積可以同於輕氣之物化學亦證淡輕內之輕氣三分劑每一分劑可以別質代之其輕氣之質點必爲三箇至於淡氣之十四分不能分析而與別質化合如有化合必足十四分是必爲一箇質點之數從此而得淡輕之分劑與體積

淡氣一分劑以養爲主者一體積分劑之重十四

輕氣三分劑以養爲主者六體積以輕爲主者三體積分劑之重三

淡輕一分劑以養爲主者四體積以輕爲主者二體積分劑之重十七

因是知淡輕之體分劑式即原質變爲氣質其一體積爲一質點之理與其重分劑數相配

淡養之分劑

嘗考鉀養一分劑即四十七分遇輕養淡養六十三分即

化合而全滅其性輕養淡養六十三分含輕一分淡十四分養四十八分故其質爲輕淡養如欲指明原質之拆列必爲輕養淡養

輕綠與綠氣之分劑

輕綠三十六分五合於綠養四十七分則能彼此滅性故以三六五爲輕綠一分劑之重率如將綠氣化分之詳見綠氣取法即得綠氣三五五養氣八即一分劑故以三五五爲綠氣一分劑之重率如將綠氣三五五疊其體積即得倍於養氣八之體積故以養氣一分劑爲一體積綠氣二分劑爲二體積其餘輕氣之分劑同因知輕氣二體積即一分劑其重三十五分五兩

體分劑式之理

輕綠輕養淡輕炭輕四氣質之體積同在平熱度與平壓力之時其含輕氣爲一二三四體積如輕綠氣一體積輕氣一體積又水氣二體積含養氣一體積輕氣二體積又淡輕氣二體積含淡氣一體積輕氣三體積又炭輕氣二體積含淡氣一體積輕氣四體積其炭輕內炭霧若干重之體積不能以試法知之惟以炭霧重十二分之體積與養氣重八分之體積相等爲證其餘各質則依試得之數爲據如以每原質一質點爲一體積則輕綠氣與水氣與淡輕氣與炭輕氣每配綠一質點淡一質點炭一質點必與輕一質點二質點三質點四質點化合如以每原質一分劑爲一質點即得

輕綠＝綠輕○＝輕綠＝二體積以輕氣爲一體積＝半查以輕氣爲一分劑

輕養＝養輕輕＝輕養＝二體積以輕氣爲一體積＝十八以輕氣爲一分劑

淡輕＝淡輕輕輕＝輕淡＝二體積以輕氣爲一體積＝十七以輕氣爲一分劑

炭輕＝炭輕輕輕輕＝輕炭＝二體積以輕氣爲一體積＝十六以輕氣爲一分劑

依體分劑之理輕氣爲質點體積之主數故可命此質爲化合力爲主之數又可將各原質依其質點而與輕氣質點或多質點化合之性而列之

所謂原質之體分劑即原質一質點或一體積與輕氣幾二體積即一分劑含養氣之體分劑爲二因養氣一體積即一質點能與輕氣質點不但能與輕氣一質點即一體積化合而滅其本性又能代各雜質內之輕氣一質點

淡氣之體分劑爲三因淡一體積即一質點能與輕氣三體積又能在淡輕內淡輕氣三質點即三體積之本性又能在輕氣之雜質內

代輕氣三質點即三體積
炭之體分劑爲四因炭雖是未能分取之質然其一體積能與輕氣四體積即四質點化合而滅其本性以成炭輕又能與別種原質化合即炭一質點能代輕氣四質點輕緣與水與淡輕與炭輕四質係雜質內常見之物故可謂之雜質之模又緣養淡炭各以體分劑而分之則爲其首質
如綠氣爲一質點原質之首凡一質點之原質其重分劑數同於體分劑數
養氣爲二質點原質之首凡二質點之原質其重分劑數半於體分劑數即養之重分劑數爲八而養之體分劑數爲十六
淡氣爲三質點原質之首凡三質點之原質其重分劑數常與體分劑數相同然以重分劑之理而推算之則其重分劑數應爲體分劑數三分之一
炭爲四質點之首其重分劑數常爲體分劑數之半即炭之重分劑數爲六而體分劑數爲十二然以理推之當爲體分劑數四分之一
前論似爲不甚妥洽然今日之化學正在舊法新法之際故學者往往不從重分劑數而從體分劑數因考分合之理最易顯明若論實用仍以重率爲便惟重率之法常有數種不合者亦可改正而用之
數年來考得之新事日後必能將體分劑之式改正其不合理之處凡氣質之體積並各原質之熱率等事必當試得其實據不可但藉空談之理如無實據則體分劑式終不能勝於重分劑數
有一事爲奇即生物質之大半爲輕養淡炭四質而此四質爲一質點二質點三質點四質點之原質
雜質之體分劑式已有簡法能顯各原質之質點之質祇有一箇相連之邊如輕氣命爲輕一輕二質數之質有二箇相連之邊如養氣命爲養輕故養氣常與輕氣二質點化合成水其質點式爲輕二輕一惟輕養之質點式爲輕養輕
其養氣第二箇質點祇有一箇相連之邊命其式爲養輕從此知輕養最易化分爲水與養氣三質點之質有三箇相連之邊如淡氣爲淡所以輕氣三質點如輕一淡輕二炭爲四質點之質有四箇相連之邊故記之爲炭

所以炭輕卽炭輕可命爲炭輕又炭養氣卽炭養命爲炭養

炭與綠合質之體積

炭與綠合成之各質以化分之法得其各原質之數並其定質重之半可見流質內炭霧與綠氣相同之數面凝成之體積比定質者大一倍此因流質之霧之四體積合炭綠定質之分劑相同惟其霧之重數爲四〇八二卽炭綠霧四體積綠氣六體積其質爲炭綠

炭綠霧一體積之重爲五三卽炭霧一體積與綠氣二體積之和所以炭綠之質爲炭霧二體積卽一分劑與綠氣四體積卽二分劑凝成炭綠二體積又炭綠爲炭四體積與綠八體積凝成炭綠四體積茲將炭與綠之合質列後

| | | |

矽綠爲綠氣四體積卽二分劑與矽霧二體積卽一分劑相合而凝爲二體積之容積

輕碘之分劑

鉀在輕碘氣一體積內加熱則收其碘而輕氣祇賸原體積之半故輕氣一體積和以碘霧一體積卽成輕碘二體積又鉀養一分劑卽四十九分遏輕碘一百二十八分則滅其性而一百二十八分爲四體積卽以養氣八分爲一體積推之故輕碘一分劑卽四體積卽一百二十八分含輕氣一分劑卽二體積卽一分與碘一分劑卽二體積卽一百二十七分

輕弗之分劑

輕弗之分劑數以鈣弗定之化分鈣弗而得鈣一分劑卽重二十分合於弗十九分如以爲輕弗之原質與輕綠相對則十九分爲弗之一分劑而輕弗含輕氣一分劑卽二體積合於弗一分劑如以爲輕弗一分劑卽重二十分爲四體積此以養氣一分劑爲一體積之比則輕弗氣一體積之重率爲〇

六九弗氣爲一·三一

矽弗之分劑

矽弗之重率三六〇如令虛矽霧之重率爲〇·九三弗之重率爲一·三一則矽霧一體積與弗二體積之和重爲三五五其矽霧一

氣或霧之重率將等體積之乾空氣以同熱度同壓力而比較之因知無論何冷何熱而度數相等者其重率常不變氣與霧之難凝者概有此事如養氣與空氣以等體積與同熱度而稱之其重率之比例必爲一·一〇五七與一之比然有數種霧質其熱近於能凝之度則其重率大于大熱度之時如硫霧是也硫之沸界爲八百三十六度如加熱至九百度而取其霧稱之則與空氣等體積而九百度熱之重率爲六六一七即硫一分劑之體積爲三分體積之一即以養氣爲一體積而例之如以硫霧加熱至一千九百度則重率爲同熱度同壓力之空氣一體積之二倍二三故其重率爲前數三分之一即硫一分劑適合一體積

硫養之原質排列法

硫在養氣內燒之則合成硫養之體積等於養氣之體積故硫養一體積含養一體積

硫養一體積之重二·一〇養氣一體積之重一·一〇五六六一四七〇養氣一體積在一千九百度熱之重爲二二四故前重數爲硫霧之半體積即硫養氣二體積與本質之一分劑所化合者重三十二分故此數可誤之硫養氣之分劑此種體積乃養氣重八分之體積之倍

硫養氣一分劑即重三十二分即二體積含硫霧一分劑即重十六分即一體積並含養二分劑即重十六分即一體積

硫養原質之理

淨輕養硫養只能用成顆粒之法得之如令沸而熬之則輕養硫養之一分化分而放出無水硫養至甑內所餘者含輕養硫養每百分有九十八分七用鉀養一分劑即重四十七分加入硫强水重四十九分即能滅其性若將四十九分重之硫强水置鍋內加熱再加淨鉛養其重多於硫强水則散去水重九分而鉛養加重四十分置硫强水一分劑之重率四十九分即硫養之一分劑四十分水之一分劑九分硫養一分劑內有硫十六分養氣二十四分故將四體積輕養硫養即六七六八與二體積輕養硫養霧內之硫五四四相較得五五二四即四體積輕養硫養霧重數所以硫養霧一體積在八百度熱之重爲一·六九二其一分劑即重四十九分含四體積此以養氣八分重爲一體積即輕養硫養四體積即一六九二乘四等於六七六八輕養二體積即六二二乘二等於一·二

四四將二數相較得餘數爲五五二四即硫養霧四體積所含之無水硫養霧之重數

將無水硫養霧行過紅熱之瓷管則成二體積硫養氣與一體積養氣可見必含硫養一分劑即硫一分劑即二體積又養氣一分劑所以無水硫養所含之質爲硫霧一體積即重二二三〇〇養氣三體積即重三二一六八相加得五五四六八惟無水硫養之霧一體積已試得三〇一故以上所得之數即五一五四爲霧之二體積但試得之數與推算之數所有之差大於平常化學事內所得之差其二數之較即五五四六與五五二四可以不計可令五五四六爲硫強水霧四體積所含無水硫養霧之重故可見硫強水霧四體積即一分劑含水霧二體積即一分劑並無水硫養霧二體積即一分劑即含輕氣二體積即輕養內之輕氣二體積並硫一體積與養氣四體積即硫養內之養氣三體積與輕養一體積內之養氣一體積

炭硫之分劑與體積

化學家試得炭一分劑即六分與硫三十二分即二分劑化合因鉀硫一分劑即五十五分與炭硫三十八分合成鉀硫炭硫則一分劑之式爲炭硫又炭硫一體積之重即重率二六四四七此以養氣八分即一分劑爲一體積則炭硫三十八分即一分劑必爲二體積硫養霧之重二十六四四七之倍即五二八九四又硫霧二體積即二分劑之倍二二三之倍即四四六〇〇兩數相較得八二九四此數爲炭硫霧二體積內所含虛炭霧之重必爲二體積故炭硫霧一分劑即二體積含虛炭霧一分劑即二體積與硫霧二分劑即二體積化合依體積而論其質點則與炭養之質相對

燐養之分劑數

無水燐養以水消化之即成輕養燐養如水含無水燐養七十一分能減納養一分劑即三十一分之鹹性而合成鈉養燐養又如燐三十一分在乾空氣內燒之如前二百〇五圖即成燐養七十一分故七十一減三十二得四十即與燐三十一分合成燐養七十一分之養氣而養之四十分即五分劑故得燐養之分劑數

燐輕之分劑數

化分此氣而知含燐三十一分含輕三分即燐輕三分劑化合此質又能與輕磺氣等體積化合而所成之雜質含燐輕三十四分輕磺一百二十八分即一體積故燐輕一分劑有四體積此以養爲一

劑之體積爲四而此氣一體積之重率爲一・一八五則四體積之重率爲四・七四〇其輕氣三分劑之體積爲六所得如後數

燐輕四體積　重四・七四〇

輕六體積　即〇・六九乘六爲〇・四一四

燐輕四體積所含燐霧之重率爲四・二二六而燐霧之重率爲四・五〇故以此數與前數之較爲試驗人之差則可得燐霧一體積之重率所以燐輕一分劑即四體積含燐霧一分劑即一體積並輕氣三分劑即六體積但此式與淡輕之式不相配因淡輕之淡一分劑有二體積如將燐輕用電氣火星通過而化分之則氣之三體積變成輕氣三體積而有紅色之燐分出

鉀養與燐養之分劑數

鉀養與燐養變化之性甚相似故化學家疑其原質之排列略同即燐養有燐一分劑養一分劑則依同理鉀一分劑亦有養五分劑配之有人化分鉀養而得養五分劑即重四十分鉀一分劑即重七十五分此數即是鉀質分劑之數又鉀養亦化分之而得鉀重七十五分養重二十四分故鉀養可從此而得其分劑適爲無水燐養相對之質一三・八五鉀霧一體積之重爲一・六〇二數相較得餘數爲養三體積重之略數其準數應爲一一〇五七之三倍所有小差乃試驗者之器具不精所以鉀養霧一體積含鉀霧一體積與養三體積而鉀之體積爲一即與燐相同

鉀輕之分劑數

此氣之重率爲二・六九五則鉀輕應有鉀霧一六體積爲〇・〇六九之六倍即〇・四一四其得一一〇一四但此數爲鉀輕一體積之四倍故鉀輕之式爲四體積之式而含鉀霧一體積輕氣六體積

鉀之分劑數

化分鉀綠而得綠氣一分劑即重三十五分五鉀一分劑即重三十九分故知鉀之分劑數爲三十九

鈉之分劑數

化分鈉綠而得綠三十五分五鈉二十三分故知鈉之分劑數爲二十三

淡輕綠分劑數

淡輕綠霧一體積之重率〇・八九淡輕綠一分劑即四體積與輕綠一分劑即四體積此以養氣爲一體積

淡輕四體積之重爲〇・五九乘四即二・三六輕綠四體積

之意爲一·二五乘四卽五·〇·二數相加得七三六卽淡輕綠霧八體積之重此霧之體積爲養氣一分劑卽重八分之八倍卽輕氣一分劑其重一分之四倍若以體分劑數而論之每原質之一分劑爲一體積而雜質之一質點有二體積依此理則淡輕綠霧應有輕氣一分劑重之體積之二倍以其重分劑而論則有四倍此爲二理不對之處但有法可解之卽淡輕綠變霧之時其輕綠與淡輕暫時分開故測驗者爲此二種氣之各重而非合成一氣之重

銀鎳鈣鎂之分劑數

銀綠之質含銀一分劑卽重六十八分五與綠一分劑卽重三十五分五所以銀之分劑數定爲六十八分五又以同理鎳之分劑數爲四十三分八鈣之分劑數爲二十分鎂之分劑數爲十二分故其分劑數與其電氣正極點之性以同比例而減少卽與前說驗圖金相同

熱率與分劑數相關

以上四種金類其質點之重數不能一逕考知因其霧之體積重率尙未考準也茲當藉其熱率而考知之準前論所需熱力之數與分劑數之比從此推得公式凡質之質點熱率卽其原熱率與質點之重率相乘之和數如將此三質之數求其中數卽得六六五可爲三金類質點之公式不但鉀鈉鋰一屬內之各質有此公質點熱率近時化學家以爲原質之大半其質重一分令其增熱一度所需之熱數如令水增熱一度所需熱力之數爲一則鉀之熱率爲〇·九四〇八此各數卽二·九三四鋰爲〇·九四〇八此各數卽二質各重一分增熱一度所需之熱數與水比例而得若但以各質之熱率相比則不顯相關之處必考各原質一分劑之重須加若干熱方能增熱一度則所得之數自有證據如鉀重一分其增熱一度所需之熱數爲〇·一六九六將此數以鉀之分劑數三十九乘之得六·六一卽令鉀一分劑增熱一度所需之熱數又以同理令鈉一分劑增熱一度所需之熱數爲〇·二九三四乘二十三得六·七五鋰一分劑增熱一度所需之熱數爲〇·九四〇八乘七得六五九此各數因求熱率而不免微差故得數亦隨之微差然六·六一與六七五與六五九已可當爲同數茲因鉀鈉鋰三質之質點重率原與其分劑數相同則六六一與六七五與六五九又可當此三種金類之質點熱率卽能令各質之一質點增熱一度所需熱數之比從此推得公式凡質之質點熱率卽其原熱率與質點之重率相乘之和數如將此三質之數求其中數卽得六六五可爲三金類質點之公式不但鉀鈉鋰一屬內之各質有此公質點熱率近時化學家以爲原質之大半其

質點熱率相同如養氣輕氣淡氣三質其質點熱率爲三四八與三四一與三四一此三數之微差恐是試驗之差原可以爲同數

不但一屬之各原質有此理而其各原質合成之雜質亦有此理如將鉀鈉與綠氣合質之熱率以其質點率乘之得數略等於一二六九如以此各質爲俱含其原質之一質點又以各原質爲質點熱率相同則前數半之得六三四可爲鹼土屬金各質之質點熱率其數不甚差即六五

錫銀鈣之熱率尙未考準故其質點熱率不能一逕考知惟鎂之熱率爲〇·二四九九如其質點重率與其分劑數相等即爲十二即其質點熱率爲三若以質點重率爲分劑數之倍即二十四則其質點熱率爲〇·二四九九乘二十四即等於六此數略近於鹼屬金類之熱率或因此理以鎂之質點重率爲二十四即其分劑數之倍

銀綠鎘綠鈣綠鎂綠其各質之熱率業經考得爲〇·〇九〇〇又〇·一一八六又〇·一九七〇此各金類之質點重率與其分劑數相等故各金與綠氣化合之質點熱率其中數爲九三六將此數以二約之即其質爲一質點合成即得其雜質內原質之質點熱率四六八此數與鎂之質點重率相同如養氣輕氣淡氣三質其質點熱率爲三四八與三四一此三數之微差恐是試驗之差原可以爲同數

不但一屬之各原質有此理而其各原質合成之雜質亦有此理如將鉀鈉與綠氣合質之熱率以其質點率乘之得數略等於一二六九如以此各質爲俱含其原質之一質點又以各原質爲質點熱率相同則前數半之得六三四可爲鹼土屬金各質之質點熱率其數不甚差即六五

錫銀鈣之熱率尙未考準故其質點熱率不能一逕考知惟鎂之熱率爲〇·二四九九如其質點重率與其分劑數相等即爲十二即其質點熱率爲三若以質點重率爲分劑數之倍即二十四則其質點熱率爲〇·二四九九乘二十四即等於六此數略近於鹼屬金類之熱率或因此理以鎂之質點重率爲二十四即其分劑數之倍

銀綠鎘綠鈣綠鎂綠其各質之熱率業經考得爲〇·〇九〇〇又〇·一一八六又〇·一九七〇此各金類之質點重率與其分劑數相等故各金與綠氣化合之質點熱率其中數爲九三六將此數以二約之即其質爲一分劑九分一六綠氣與鋁合成之質名爲鋁綠則鋁之分劑數爲九分一六然鋁綠以鹼質化分之即得鋁養合於鹼質與綠氣合成之鋁綠則遇鉀養而變成鋁養其式爲鋁綠‖鉀養‖鋁養鋁與

養合質之變化性情並其鹽類質之變化性情與鐵養大相似又攀類內並數種金類質其鐵養能代鋁養所以化學家不能不以鋁合養之質爲鋁綠

其式爲鋁綠上三鉀養＝三鉀綠上鋁養正可見鋁合綠之質爲鋁綠

又試驗綠氣三分劑卽三十五五乘三合于鋁二十七四八如以此數爲二分劑則鋁之分劑數爲十三七四但此數亦非令輕氣一分劑從其雜質分出所需鋁之數鋁之霧若干重之體積尙未考知所以鋁之質點重率當用別法求之如鋁綠霧之重率卽一體積之重爲九三四又鋁綠九三四含鋁一九二故可見鋁綠一體積爲九三四內含鋁一九二餘綠氣七四二但如綠氣一體積之重二四七又如三體積之重七四二又如鋁一體積之重爲一九二可見鋁綠霧內有鋁一體積卽一質點又綠三體積卽三質點但平常之雜質以一點爲二體積此以輕氣爲一體積所以鋁綠之一質點卽二體積含鋁二體積卽二質點又含綠氣六體積卽六質點綠氣一質點爲三十五分五所以六質點其爲二百十三分而於鋁綠內合於鋁五十五分一所以鋁綠內之二質點爲五十五分一卽鋁每一質點重二十七分五卽以上所言分劑數之倍所以鋁綠之分劑數略爲三十六

錳之分劑數

化分錳綠而得錳一分劑之重率五十六錳霧一體積之重爲三九四卽輕氣之五十七倍如以輕一體積爲一分則錳霧一體積卽一質點其重五十七分惟取錳霧之重率爲極難之事易致錯誤故可命錳之體分劑數等於其重分劑數因其所差者無幾但錳之熱率與變化之性並與別質之相關略指出錳爲二質點之金類與鋅同而其質點重率爲一百十二

體積分劑

鐵之分劑數

鐵在鹽强水內消化則鐵二十八分與綠三十五分五即一分劑化合能代輕氣一分劑故得鐵之分劑爲二十八鐵之熱率又因鐵能代錳鋅鋦在其各鹽類內則其質點以其質點重率爲五十五所以錳之分劑數之倍卽五十六故鐵爲二分劑卽二質點之原質

鐵合養之質並合綠之質依此例而列之則鐵養爲鐵倍鐵養爲鐵綠鐵綠爲鐵綠卽爲體分劑之各式

鐵綠之體分劑式以其霧之重率而求之爲輕氣之一百六十五倍故輕氣一體積卽一質點其重率等於一則鐵綠霧之二體積卽一質點其重應爲一百六十五乘二卽三百三十此質幾同於鐵二質點之數卽一百十二合於綠六質點卽二百十三所合成之質

可見鐵之質點有二理一爲與鐵一分劑所成之質一爲與鐵二分劑所成之質如鐵養與鐵綠其鐵每一質點代輕氣二質點如鐵養與鐵綠其鐵每一質點代輕氣三質點卽爲三質點之質所以鐵爲二質點之原質又爲三質點之原質

錳之分劑數

錳綠化分之而得綠氣三十五分五卽一分劑並錳二十七分五所以錳之分劑數爲二十七分五錳之熱率並與鐵與鋅可以成同形異原之質故化學家以其質點重率爲五十五所以錳爲二質點之金類錳養之體分劑式以養爲十六卽得錳養又錳綠爲錳綠

含錳養之鹽類質與含錳綠之鹽類質可以互代鉀養綠養之體分劑式爲鉀綠養又如以錳之質點重率爲五十五則鉀養錳養之體分劑式爲鉀錳養如以錳之質點重率爲二十七分五則鉀養錳養之體分劑式變爲鉀錳養此式與鉀養綠養之式不相配故不可以二十七分五爲其質點重率

鉻之分劑數與質點重率

化分銀養鉻養每得銀一百〇八分卽一分劑另得鉻二十六分三又因含鉻養之質與含硫養之質其顆粒之形相同故疑其原質之分劑數亦同銀養鉻養之銀一分劑卽爲一百〇八則鉻之二十六分三可爲一分劑

鐵與鉻多有相似之處故可將鉻之分劑數倍之而得其質點重率所以鉻一質點爲鉻卽五十二分六爲二質點之金類而鉻養爲鉻養鉻養爲鉻綠鉻綠爲

鉻綠

鉻婁綠之體分劑式爲鉻綠養即一百五十五分六鉻養綠養之重爲五分五二即輕氣之八十倍又如輕氣一質點即一體積之重爲一則鉻養綠一質點即二體積應重一百六十然依前例爲一百五十五分六此小差即化分求數之難處

銅之分劑數與質點重率

黑色之淨銅養在輕氣內加熱每三十九分五能放養氣八分合於輕氣或水所餘之銅得三十一分五故淨銅養紅色之銅養則銅二分劑合養一分劑以此銅之數爲一分劑則其分劑數爲六十三黑色之銅養與鐵養爲同形異質又與鉾養亦爲同形異質若與硫養化合其三種金類可任意代換故疑所含銅鐵鉾之原質同法排列而銅之分劑數必爲三十一分五

銅爲二質點之金類則其質點重率爲分劑數之倍即銅等於三十六此說以其熱率與其雜質之排例法爲憑如淡銅之取法令淡輕遇熱銅養可見銅之三質點以代輕之三質點依此理則銅雜質之體分劑式如紅色銅養爲銅養其黑色者爲銅養其銅硫爲銅硫而銅硫爲銅硫又銅綠爲銅綠而銅綠爲銅綠又銅綠爲銅綠而銅綠爲銅綠又

鉛之分劑數與質點重率

鉛養與鉛綠已化分而知養一分劑即重三十五分五俱可合於鉛重一百〇三分五所以此數爲鉛之分劑數又考鉛之熱率並鉛與二質點金類質乃爲異質同形者則知其質點重率爲分劑數之倍即二百〇七所以鉛雜質之體分劑式如密陀僧爲鉛養鉛丹爲鉛養墨棕色粉爲鉛養鉛硫礦爲鉛硫鉛綠爲鉛綠

銀之分劑數與質點重率

極細之銀粉在綠氣內加熱則銀一百〇八分與綠三十五分五化合既知綠之分劑數故命銀之分劑數爲一百〇八銀之熱率已知其分劑數與質點重率相同所以銀爲一質點之原質其雜質之體分劑式爲銀養即銀養銀綠即銀綠銀硫即銀硫

汞之分劑數與質點重率

化分紅色汞養而知含養一分劑即重八分含汞之重一百分故以汞養爲汞與養各一分劑相合而成則汞之分劑數必爲一百如以黑色之汞養命爲汞與養各一分劑數當爲二百然是此質含養八分汞二百分而汞之分劑數當爲二百然黑色之汞養易化分爲汞養與汞而汞養則耐久而不化

分因知汞養所合之汞必是正分劑宜定爲一百分故汞之別種雜質亦有此理含汞百分者比含二百分者亦能耐久不變如汞綠易化分爲汞綠與汞故定爲綠一分劑即重三十五分五汞一分劑即重一百分合成汞綠又如汞養爲本之性甚强與銀養鉛養相同此二金類俱含一分劑者汞養則爲本之性較弱適同於銅養之理

考定汞之點質重率將其霧與輕氣相比即得汞霧之重率爲六九七六即輕氣之一百倍故以輕氣一體積或一分劑命爲一則汞之一體積即一質點應重一百

汞綠霧一體積之重率爲八三五故汞之質點爲一百則汞綠含汞二質點綠一體積之重二四七汞霧二體積之重一三九五二綠氣一體積之重二四七〇共重一六四二二此數略爲汞綠霧一體積之重所以汞綠霧一質點即二體積含汞霧二體積即二質點又含綠氣一體積即一質點而其體分劑式應爲汞綠即與重分劑式同

汞綠霧之重率爲九八汞霧一體積之重率爲六九七六綠氣一體積之重率爲二四七〇其九四四六可見汞綠一分劑含汞一體積綠一體積則與輕綠之類不相似因輕綠類內其各原質一體積即是合成雜質二體積故欲將汞綠合於公理即雜質之一質點含二體積則其體分劑式必爲汞綠即二體積又以同理汞合溴之各質其體分劑式爲汞溴與汞溴又汞合碘之質爲汞碘

汞硫霧之重率爲五五一因硫霧一體積熱至一千九百度其重率爲二二三又合於汞之比例爲十六與一百之比而汞硫內所合之汞數爲一三九五二故汞霧二體積之重一三九五二而硫霧一體積之重二二三〇其得一六一八二即略爲汞硫霧之重率略三倍所以汞硫三體積合汞霧二體積即二質點又含硫霧一體積即一質點應重一百若與輕硫氣原質之排列相比則汞二體積與硫一體積應凝成二體積所以此質不相配但其不合法之處略因汞硫變霧所需之大熱能令其原質之愛力減小故測量其重率之霧非汞硫霧而已改變爲汞霧二體積硫霧一體積其得三體積故可謂其霧暫時化分又因其黑質蒸過之後能變爲紅質略爲此理

從前說可見汞硫之體分劑式應爲汞硫即疑爲二體積汞之熱率爲一百而其質點重率則大至一倍故以二百爲汞之質點重率如此爲二質點之金類可見汞綠內所有汞二百分合於綠三十五分五能代輕綠內輕之一分所以汞二分劑之鹽類質內所有之汞爲一質點之質但

汞綠內之汞二百分合於綠七十一分而當輕綠內之輕二分故可見含汞一分劑之鹽類質內之汞爲二質點者茲將汞雜質之要質照以上三理而列表

俗名	專分劑數以汞爲百	體分劑式	汞=百 即體積	體分劑式	汞=百 即體積
輕粉 溶性	汞綠＝二三五・五	即二體積	汞綠＝二三五・五	即二體積	
	汞綠＝一三五・五	即二體積	汞綠＝二七一・	即二體積	
	汞硫＝二六・	即二體積	汞硫＝二三一・	即二體積	
銀朱	汞硫＝二六・	即二體積	汞硫＝四三一・	即二體積	
	淡輕汞綠＝三五・五		淡輕汞綠＝二五一・五		

鉍之分劑數與質點重率

鉍綠化分之則得綠一分劑即三十五分五合於鉍七十分然鉍綠與銻綠之變化其理略同故疑銻綠亦爲含綠三質點即綠三分劑合於鉍一分劑即二百十分此因鉍與銻與鉀大爲相似故可爲據鉍之熱率亦是試驗鉍綠所得之據可知鉍之質點重率與其分劑數相同又可知此原質爲三質點之質如非金類內之淡燐鉀等所以鉍養之體分劑式爲鉍養鉍綠爲鉍綠鉍硫爲鉍硫

銻之分劑數與質點重率

銻綠化分即得綠三十五分五銻四十分六六如一分劑合於綠一分劑則銻之分劑數爲四十分六六如準此理則銻綠必含銻一分劑綠一分劑又三分之二然燐綠與銻綠原爲相對之質故知銻綠必含綠五分劑而銻綠必含綠三分劑俱含銻一分劑所以銻之分劑數爲一百二十二準銻之熱率並準銻與鉍爲同形異質可見其質點重率同於分劑數故平常爲三質點之原質而當輕氣三質點

銻綠霧一體積爲八一假如此質依公法而成每二體積內含銻霧一體積綠氣三體積則銻霧之重率爲八七九銻綠霧二體積之重爲一六二〇綠氣三體積之重爲四一銻霧一體積爲八七九

銻霧一體積之重爲輕氣一體積之一百二十二倍餘故可以一百二十二爲銻之質點重率銻雜質之體分劑式如銻養爲銻養其銻養爲銻養其銻硫爲銻硫其銻綠爲銻綠其銻綠爲銻綠前人命銻之分劑數爲其眞數之一半

錫之分劑數與質點重率

錫合於淡養則養重八分即一分劑能合錫重二十九分五如養與錫各爲一分劑即錫之分劑爲二十九分五惟

錫與養有合成一質而其養之數爲前者之半如錫養與砂養多有相似之處故以錫合硝强水所成之質爲含養二分劑者即含養重十六分錫一分劑從此得錫之分劑數爲五十九分

考知錫之熱率即知其質點重率爲一百十八又考錫綠霧之重率亦爲其據故錫綠霧一體積之重爲九二〇則二體積即一質點之重爲一八四〇而一質點所含錫之重爲八分三五所以錫綠二體積所含綠氣之重十分〇五茲因二四七爲綠氣四體積之重率又如錫綠二體積爲一質點則含錫一質點與綠氣四質點即四體積故其體分劑式爲錫綠即錫等於一百十八錫必爲四質點之質與炭與砂略同一質點能當輕氣四質點所成雜質之體分劑式爲錫養即錫養錫綠即錫養又錫綠爲錫綠錫綠爲錫綠錫硫爲錫硫錯

鑽爲四質點之原質分劑數爲二十五質點重率爲五十

鉑之分劑數與質點重率

鉑綠與鉀綠合成之質化分之即得綠一分劑即三五五合之數爲九十三故以鉑綠爲含綠一分劑者則故以鉑綠爲含綠一分劑而鉑綠爲含綠二分劑化合於鉑一分劑即三五五合於金六五五三因金合綠所成之質其金爲三倍一分劑化合所以鉑一分劑與綠七十一分即二分劑俱與鉑綠氣之重故疑金之分劑數爲六五五三乘三得一百九十六分六又從金之熱率而知其質點重率亦爲一九六六則其雜質之體分劑式爲金養即金養金養即金綠金綠即金綠化學家以金爲三質點之原質能代輕氣三質點

[General Information]
书名=丛书集成续编081
作者=
页数=826
SS号=0
出版日期=

先秦史论坛
http://www.zgxqs.cn/bbs/

子居　打包上传